

(19)



Europäisches Patentamt
European Patent Office
Office européen des brevets

(11)

Veröffentlichungsnummer:

0 300 278
A2

(12)

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 88110846.8

(51) Int. Cl.⁴: **C07D 207/337 , C07D**
207/333 ,
C07D 405/06

(22) Anmeldetag: 07.07.88

(30) Priorität: **21.07.87 DE 3724112**
26.05.88 DE 3817808

(43) Veröffentlichungstag der Anmeldung:
25.01.89 Patentblatt 89/04

(84) Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH DE ES FR GB IT LI NL SE

(71) Anmelder: **BAYER AG**
Konzernverwaltung RP Patentabteilung
D-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk(DE)

(72) Erfinder: **Hübsch, Walter, Dr.**
Am Eckbusch 43/50
D-5600 Wuppertal 1(DE)
Erfinder: **Angerbauer, Rolf, Dr.**
Sterntalerweg 29
D-5600 Wuppertal 1(DE)
Erfinder: **Fey, Peter, Dr.**
Ursulastrasse 14
D-5600 Wuppertal 1(DE)
Erfinder: **Bischoff, Hilmar, Dr.**
Am Rohm 78
D-5600 Wuppertal 2(DE)
Erfinder: **Petzinna, Dieter, Dr.**
Dr.-Peter-Berten-Strasse 10
D-4000 Duesseldorf 12(DE)
Erfinder: **Schmidt, Delf, Dr.**
Am Eckbusch 55 b
D-5600 Wuppertal 1(DE)

(54) Verfahren zur Herstellung von 2-substituierten Pyrrolen.

(57) 2-Substituierte Pyrrole werden durch Reduktion von entsprechenden Ketonen und gegebenenfalls nachfolgender Verseifung, Cyclisierung, Hydrierung und Isomerentrennung hergestellt. Die Ketone sind neu und können aus entsprechenden, ebenfalls neuen, Aldehyden durch Umsetzung mit einem Acetessigester hergestellt werden. Die Aldehyde können durch Umsetzung von Pyrrolen mit N,N-Dialkylacrolein hergestellt werden.

EP 0 300 278 A2

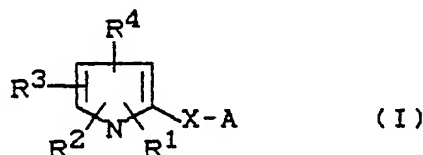
Verfahren zur Herstellung von 2-substituierten Pyrrolen

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von 2-substituierten Pyrrolen und Zwischenverbindungen zu ihrer Herstellung.

Es ist bekannt, daß aus Pilzkulturen isolierte Lactonderivate Inhibitoren der 3-Hydroxy-3-methyl-glutaryl Coenzym A Reduktase (HMG-CoA-Reduktase) sind [EP-A 22 478; US 4 231 938]. Darüberhinaus sind auch bestimmte Indolderivate bzw. Pyrazolderivate Inhibitoren der HMG-CoA-Reduktase [EP-A 1 114 027; US-Patent 4 613 610].

Aus der EP-A 0 221 025 sind 2-substituierte Pyrrole bekannt. Ihre Herstellung ist umständlich und erfolgt über viele Zwischenstufen.

Es wurde ein Verfahren zur Herstellung von 2-substituierten Pyrrolen der allgemeinen Formel (I)



in welcher

R¹ - für Cycloalkyl steht, oder

- für Alkyl steht, das substituiert sein kann durch Halogen, Cyano, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Trifluormethylsulfonyl, Alkoxycarbonyl, Acyl, oder durch eine Gruppe der Formel -NR⁵R⁶,

worin

R⁵, R⁶ - gleich oder verschieden sind und Alkyl, Aryl, Aralkyl, Acyl, Alkylsulfonyl oder Arylsulfonyl bedeuten,

oder durch Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Heteroaryl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Alkoxy, Aralkylthio oder Aralkylsulfonyl, wobei die Heteroaryl- oder Arylreste der letztgenannten Substituenten bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Cyano, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio oder Alkylsulfonyl substituiert sein können,

R² - für Heteroaryl steht, das bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxycarbonyl oder durch eine Gruppe der Formel -NR⁵R⁶ substituiert sein kann,

worin

R⁵ und R⁶ die oben angegebene Bedeutung haben,

oder

- für Aryl steht, das bis zu 5-fach gleich oder verschieden substituiert sein kann durch Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkyl, Aralkoxy, Aralkylthio, Aralkylsulfonyl, Halogen, Cyano, Nitro, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxycarbonyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl oder durch eine Gruppe der Formel -NR⁵R⁶,

worin

R⁵ und R⁶ die oben angegebene Bedeutung haben,

R³ und R⁴ gleich oder verschieden sind und

- für Wasserstoff oder

- für Acyl, Alkylsulfonyl oder Arylsulfonyl stehen, wobei der Arylrest durch Alkyl oder Halogen substituiert sein kann, oder

- für Aminocarbonyl, Alkylaminocarbonyl, Dialkylaminocarbonyl, Arylaminocarbonyl oder Alkoxycarbonyl stehen, oder

- für Cycloalkyl stehen, oder

- für Alkyl stehen, die substituiert sein können durch Halogen, Cyano, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Trifluormethylsulfonyl, Alkoxycarbonyl, Acyl oder durch eine Gruppe der Formel -NR⁵R⁶,

worin

R⁵, R⁶ - gleich oder verschieden sind und Alkyl, Aryl, Aralkyl, Acyl, Alkylsulfonyl oder Arylsulfonyl bedeuten,

oder durch Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Heteroaryl, Aryl, Aryloxy, Arylthio,

Arylsulfonyl, Aralkoxy, Aralkylthio oder Aralkylsulfonyl, wobei die Heteroaryl- oder Arylreste der letztgenannten Substituenten bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Cyano, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio oder Alkylsulfonyl substituiert sein können,
oder

5 - für Heteroaryl stehen, die bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxy-carbonyl oder durch eine Gruppe der Formel -NR⁵R⁶ substituiert sein können, worin R⁵ und R⁶ die oben angegebene Bedeutung haben,

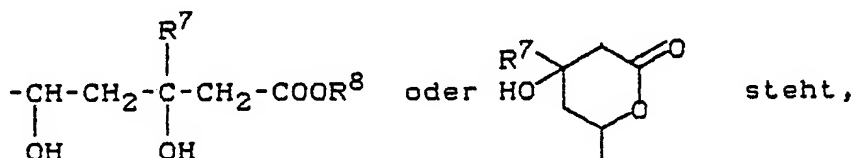
oder

10 - für Aryl stehen, die bis zu 5-fach gleich oder verschieden substituiert sein können durch Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkyl, Aralkoxy, Aralkylthio, Aralkylsulfonyl, Halogen, Cyano, Nitro, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxy-carbonyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$,
worin

15 R⁵ und R⁶ die oben angegebene Bedeutung haben X - für eine Gruppe der Formel -CH₂-CH₂ oder -CH=CH-steht,

A - für eine Gruppe der Formel

20



25

worin

R⁷ - Wasserstoff oder Alkyl bedeutet

und

30 R⁸ - Wasserstoff,

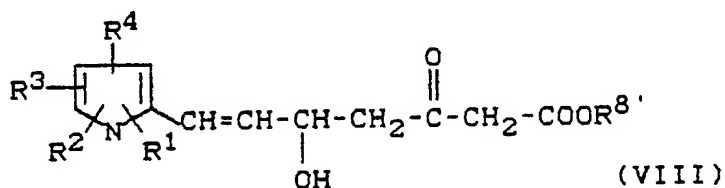
- einen physiologisch verträglichen Esterrest oder

- ein physiologisch verträgliches Kation bedeutet,

gefunden,

das dadurch gekennzeichnet ist, daß man Ketone der allgemeinen Formel (VIII)

35



in welcher

45 R^1, R^2, R^3 und R^4 die oben angegebene Bedeutung haben,

und

R⁸ - für Alkyl steht,

reduziert.

im Fall der Herstellung der Säuren die Ester verseift,

50 im Fall der Herstellung der Lactone die Carbonsäuren cyclisiert,

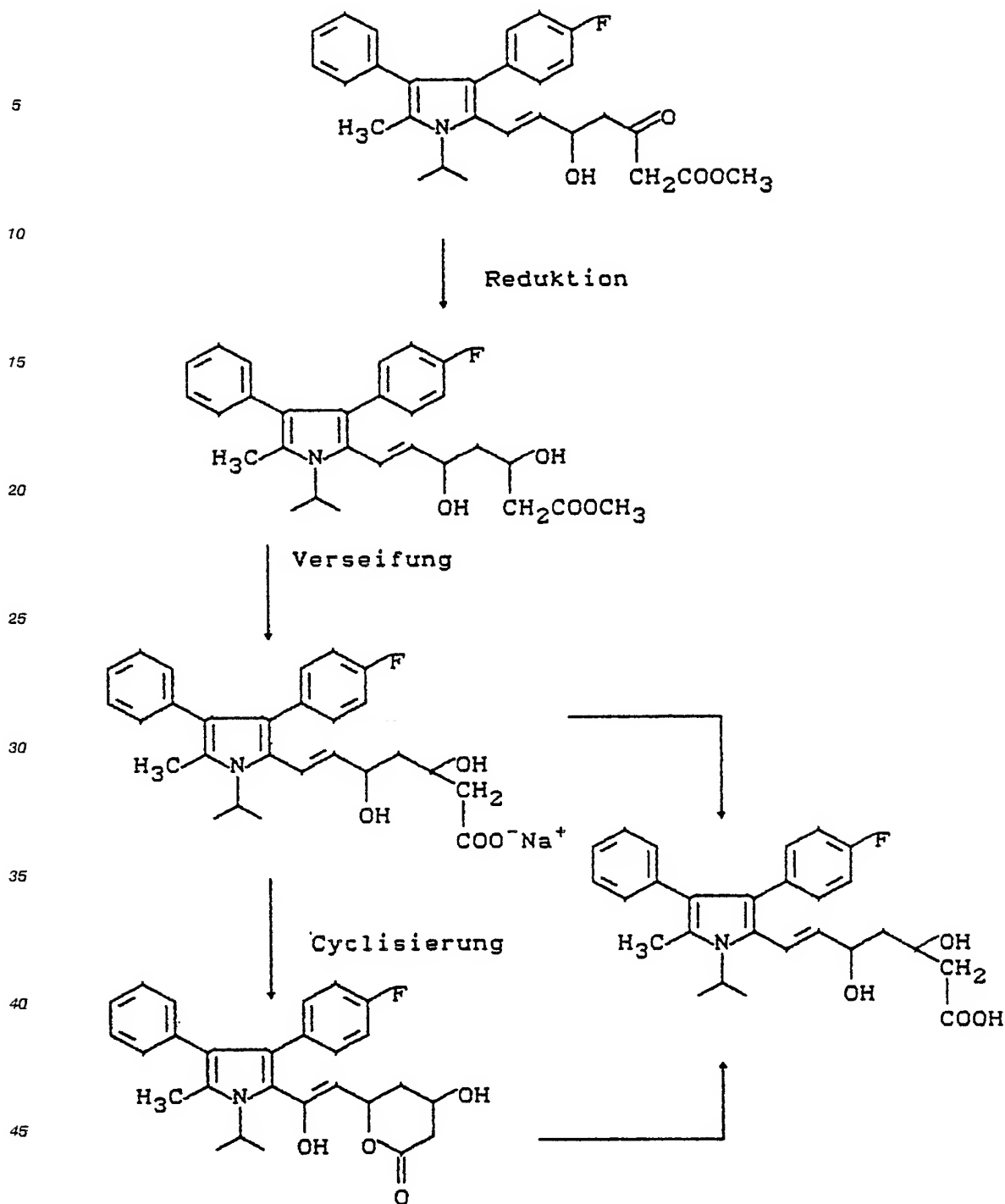
im Fall der Herstellung der Salze entweder die Ester oder die Lactone verseift,

im Fall der Herstellung der Ethylenverbindungen ($X = -CH_2-CH_2-$) die Ethenverbindungen ($X = -CH=CH-$)

nach üblichen Methoden hydriert,

und gegebenenfalls Isomeren trennt.

55 Das erfindungsgemäße Verfahren kann durch das folgende Formelschema erläutert werden:



50 Im Rahmen der vorliegenden Erfindung können die Substituenten im allgemeinen die folgende Bedeutung haben:

Cycloalkyl steht im allgemeinen für einen cyclischen Kohlenwasserstoffrest mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt ist der Cyclopropyl-, Cyclopentyl- und der Cyclohexylring. Beispielsweise seien Cyclopropyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl, Cycloheptyl und Cyclooctyl genannt.

55 Alkyl steht im allgemeinen für einen verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt wird Niederalkyl mit 1 bis etwa 6 Kohlenstoffatomen. Beispielsweise seien Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, Pentyl, Isopentyl, Hexyl, Isohexyl, Heptyl, Isoheptyl, Octyl und Isooctyl genannt.

Alkoxy steht im allgemeinen für einen über ein Sauerstoffatom gebundenen geradkettigen oder

verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt ist Niederalkoxy mit 1 bis etwa 6 Kohlenstoffatomen. Besonders bevorzugt ist ein Alkoxyrest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen. Beispielsweise seien Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Isopropoxy, Butoxy, Isobutoxy, Pentoxy, Isopentoxy, Hexoxy, Isohexoxy, Heptoxy, Isoheptoxy, Octoxy oder Isooctoxy genannt.

5 Alkylthio steht im allgemeinen für einen über ein Schwefelatom gebundenen geradkettigen oder verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt ist Niederalkylthio mit 1 bis etwa 6 Kohlenstoffatomen. Besonders bevorzugt ist ein Alkylthioest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen. Beispielsweise seien Methylthio, Ethylthio, Propylthio, Isopropylthio, Butylthio, Isobutylthio, Pentylthio, Isopentylthio, Hexylthio, Isohexylthio, Heptylthio, Isoheptylthio, Octylthio oder Isooctylthio genannt.

10 Alkylsulfonyl steht im allgemeinen für einen geradkettigen oder verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen, der über eine SO₂-Gruppe gebunden ist. Bevorzugt ist Niederalkylsulfonyl mit 1 bis etwa 6 Kohlenstoffatomen. Beispielsweise seien genannt: Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Propylsulfonyl, Isopropylsulfonyl, Butylsulfonyl, Isobutylsulfonyl, Pentylsulfonyl, Isopentylsulfonyl, Hexylsulfonyl, Isohexylsulfonyl.

15 Aryl steht im allgemeinen für einen aromatischen Rest mit 6 bis etwa 12 Kohlenstoffatomen. Bevorzugte Arylreste sind Phenyl, Naphthyl und Biphenyl.

Aryloxy steht im allgemeinen für einen aromatischen Rest mit 6 bis etwa 12 Kohlenstoffatomen, der über ein Sauerstoffatom gebunden ist. Bevorzugte Aryloxyreste sind Phenoxy oder Naphthoxy.

20 Arylthio steht im allgemeinen für einen aromatischen Rest mit 6 bis etwa 12 Kohlenstoffatomen, der über ein Schwefelatom gebunden ist. Bevorzugte Arylthioester sind Phenylthio oder Naphthylthio.

Arylsulfonyl steht im allgemeinen für einen aromatischen Rest mit 6 bis etwa 12 Kohlenstoffatomen, der über eine SO₂-Gruppe gebunden ist. Beispielsweise seien genannt: Phenylsulfonyl, Naphthylsulfonyl und Biphenylsulfonyl.

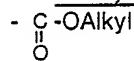
25 Aralkyl steht im allgemeinen für einen über eine Alkylkette gebundenen Arylrest mit 7 bis 14 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt werden Aralkylreste mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen im aliphatischen Teil und 6 bis 12 Kohlenstoffatome im aromatischen Teil. Beispielsweise seien folgende Aralkylreste genannt: Benzyl, Naphthylmethyl, Phenethyl und Phenylpropyl.

30 Aralkoxy steht im allgemeinen für einen Aralkylrest mit 7 bis 14 Kohlenstoffatomen, wobei die Alkylkette über ein Sauerstoffatom gebunden ist. Bevorzugt werden Aralkoxyreste mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen im aliphatischen Teil und 6 bis 12 Kohlenstoffatomen im aromatischen Teil. Beispielsweise seien folgende Aralkoxyreste genannt: Benzylloxy, Naphthylmethoxy, Phenethoxy und Phenylpropoxy.

35 Aralkylthio steht im allgemeinen für einen Aralkylrest mit 7 bis etwa 14 Kohlenstoffatomen wobei die Alkylkette über ein Schwefelatom gebunden ist. Bevorzugt werden Aralkylthioester mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen im aliphatischen Teil und 6 bis 12 Kohlenstoffatomen im aromatischen Teil. Beispielsweise seien folgende Aralkylthioester genannt: Benzylthio, Naphthylmethylthio, Phenethylthio und Phenylpropylthio.

40 Aralkylsulfonyl steht im allgemeinen für einen Aralkylrest mit 7 bis etwa 14 Kohlenstoffatomen, wobei die Alkylreste über eine SO₂-Kette gebunden ist. Bevorzugt werden Aralkylsulfonylreste mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen im aliphatischen Teil und 6 bis 12 Kohlenstoffatomen im aromatischen Teil. Beispielsweise seien folgende Aralkylsulfonylreste genannt: Benzylsulfonyl, Naphthylmethylsulfonyl, Phenethylsulfonyl und Phenylpropylsulfonyl.

Alkoxycarbonyl kann beispielsweise durch die Formel



45 dargestellt werden. Alkyl steht hierbei für einen geradkettigen oder verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen. Bevorzugt wird Niederalkoxycarbonyl mit 1 bis etwa 6 Kohlenstoffatomen im Alkylteil. Insbesondere bevorzugt wird ein Alkoxycarbonyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylteil. Beispielsweise seien die folgenden Alkoxycarbonylreste genannt: Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Propoxycarbonyl, Isopropoxycarbonyl, Butoxycarbonyl oder Isobutoxycarbonyl.

50 Acy steht im allgemeinen für Phenyl oder geradkettiges oder verzweigtes Niederalkyl mit 1 bis etwa 6 Kohlenstoffatomen, die über eine Carbonylgruppe gebunden sind. Bevorzugt sind Phenyl und Alkylreste mit bis zu 4 Kohlenstoffatomen. Beispielsweise seien genannt: Benzoyl, Acetyl, Ethylcarbonyl, Propylcarbonyl, Isopropylcarbonyl, Butylcarbonyl und Isobutylcarbonyl.

Halogen steht im allgemeinen für Fluor, Chlor, Brom oder Iod, bevorzugt für Fluor, Chlor oder Brom. Besonders bevorzugt steht Halogen für Fluor oder Chlor.

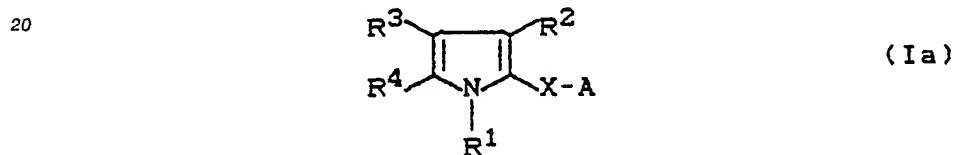
55 Heteroaryl im Rahmen der oben angegebenen Definition steht im allgemeinen für einen 5- bis 6-gliedrigen aromatischen Ring, der als Heteroatome Sauerstoff, Schwefel und/oder Stickstoff enthalten kann und an den weitere aromatische Ringe ankondensiert sein können. Bevorzugt sind 5- und 6-gliedrige aromatische Ringe, die einen Sauerstoff, ein Schwefel und/oder bis zu 2 Stickstoffatome enthalten und die gegebenen-

falls benzokondensiert sind. Als besonders bevorzugte Heteroarylreste seien genannt: Thienyl, Furyl, Pyrrolyl, Pyrazolyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Pyrazinyl, Pyridazinyl, Chinolyl, Isochinolyl, Chinazolyl, Chinoxalyl, Phthalazinyl, Cinnolyl, Thiazolyl, Benzothiazolyl, Isothiazolyl, Oxazolyl, Benzoxazolyl, Isoxazolyl, Imidazolyl, Benzimidazolyl, Pyrazolyl, Indolyl, und Isoindolyl.

5 Steht R^8 für einen Esterrest so ist hiermit bevorzugt ein physiologisch verträglicher Esterrest gemeint, der in vivo leicht zu einer freien Carboxylgruppe und einem entsprechenden physiologisch verträglichen Alkohol hydrolysiert wird. Hierzu gehören beispielsweise Alkylester (C_1 bis C_4) und Aralkylester (C_7 bis C_{10}), bevorzugt Niederalkylester sowie Benzylester. Darüber hinaus seien die folgenden Esterreste genannt: Methylester, Ethylester, Propylester, Benzylester.

10 Steht R^8 für ein Kation so, ist bevorzugt ein physiologisch verträgliches Metall- oder Ammoniumkation gemeint. Bevorzugt sind hierbei Alkali- bzw. Erdalkalikationen wie beispielsweise Natrium-, Kalium-, Magnesium- oder Calciumkationen, sowie Aluminium- oder Ammoniumkationen, sowie nicht-toxische substituierte Ammoniumkationen aus Aminen wie Diniederalkylamine (C_3 bis etwa C_6), Triniederalkylamine (C_1 bis etwa C_6), Prokain, Dibenzylamin, N,N'-Dibenzylethylendiamin, N-Benzyl- β -phenylethylamin, N-Methylmorpholin oder N-Ethylmorpholin, 1-Ephenamin, Dihydroabietylamin, N,N'-Bis-dihydroabietylethylendiamin, N-Niederalkylpiperidin und andere Amine, die zur Bildung von Salzen verwendet werden können.

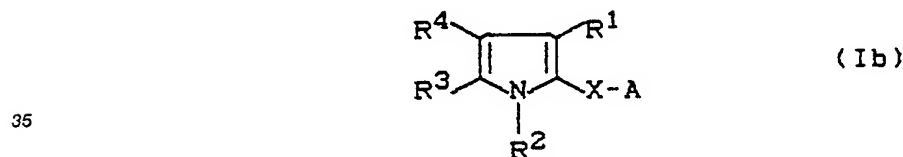
15 Im Rahmen der vorliegenden Erfindung entsprechen die 2-substituierten Pyrrole (Ia) der allgemeinen Formel



25 in welcher

R^1 , R^2 , R^3 , R^4 , X und A die oben angegebene Bedeutung haben.

Im Rahmen der vorliegenden Erfindung entsprechen die 2-substituierten Pyrrole (Ib) der allgemeinen Formel

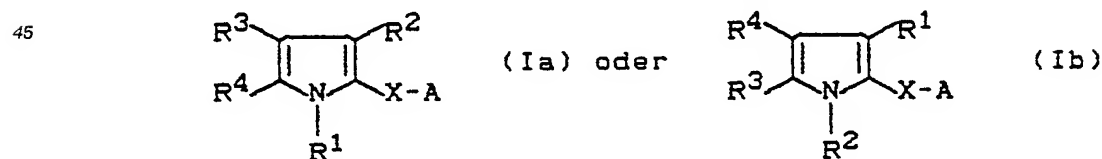


in welcher

40 R^1 , R^2 , R^3 , R^4 , X und A die oben angegebene Bedeutung haben.

Im Rahmen der allgemeinen Formel (I) sind Verbindungen mit dem allgemeinen Formeln (Ia) und (Ib) bevorzugt.

Bevorzugt sind solche Verbindungen der allgemeinen Formeln (Ia) und (Ib)



in welchen

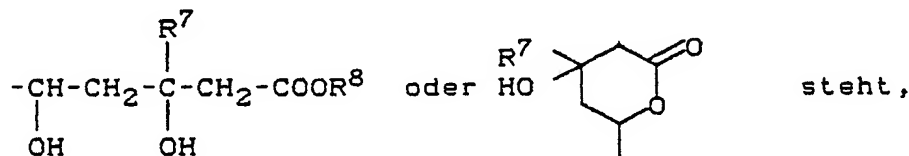
R^1 - für Cyclopropyl, Cyclopentyl oder Cyclohexyl steht, oder

- für Niederalkyl steht, das substituiert sein kann durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Niederalkoxy, Niederalkylthio, Niederalkylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylsulfonyl, Niederalkoxycarbonyl, Benzoyl, Niederalkylcarbonyl, durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$,

worin

R^5 und R^6 gleich oder verschieden sind und Niederalkyl, Phenyl, Benzyl, Acetyl, Benzoyl, Phenylsulfonyl

- oder Niederalkylsulfonyl bedeuten,
 oder durch Pyridyl, Pyrimidyl, Pyrazinyl, Pyridazinyl, Chinolyl, Isochinolyl, Pyrrol, Indolyl, Thienyl, Furyl, Imidazolyl, Oxazolyl, Thiazolyl, Phenyl, Phenoxy, Phenylthio, Phenylsulfonyl, Benzyloxy, Benzylthio, Benzylsulfonyl, Phenylethoxy, Phenyl ethylthio oder Phenylethylsulfonyl, wobei die genannten Heteroaryl- und Arylreste bis zu 2-fach gleich oder verschieden durch Fluor, Chlor, Brom, Niederalkyl, Niederalkoxy, Trifluormethyl, oder Trifluormethoxy substituiert sein können,
 R^2 - für Thienyl, Furyl, Thiazolyl, Isothiazolyl, Oxazolyl, Isoxazolyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Pyrazinyl, Pyridazinyl, Indolyl, Isoindolyl, Chinolyl, Isochinolyl, Phthalazinyl, Chinoxalanyl, Chinazolinyl, Cinnolanyl, Benzothiazolyl, Benzoxazolyl oder Benzimidazolyl steht, das bis zu 2-fach gleich oder verschieden substituiert sein kann durch Fluor, Chlor, Brom, Niederalkyl, Niederalkoxy, Phenyl, Phenoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy oder Niederalkoxycarbonyl, oder
 - für Phenyl oder Naphthyl steht, die bis zu 4-fach gleich oder verschieden substituiert sein kann durch Niederalkyl, Niederalkoxy, Niederalkylthio, Niederalkylsulfonyl, Phenyl, Phenylloxy, Phenylthio, Phenylsulfonyl, Benzyl, Benzyloxy, Benzylthio, Benzylsulfonyl, Phenethyl, Phenylethoxy, Phenylethylthio, Phenylethylsulfonyl, Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Niederalkoxycarbonyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$,
 wobei
 R^5 und R^6 die oben angegebene Bedeutung haben,
 R^3 und R^4 gleich oder verschieden sind und
 - für Wasserstoff oder
 - für Benzoyl oder Niederalkylcarbonyl stehen, oder
 - für Niederalkylsulfonyl, Phenylsulfonyl oder Tolylsulfonyl stehen, oder
 - für Aminocarbonyl, Niederalkylaminocarbonyl, Diniederalkylaminocarbonyl, Phenylaminocarbonyl oder Niederalkoxycarbonyl stehen, oder
 - für Cyclopropyl, Cyclopentyl oder Cyclohexyl stehen oder
 - für Niederalkyl stehen, die substituiert sein können durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Niederalkoxy, Niederalkylthio, Niederalkylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylsulfonyl, Niederalkoxycarbonyl, Benzoyl, Niederalkylcarbonyl, durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$, worin
 R^5 und R^6 gleich oder verschieden sind und Niederalkyl, Phenyl, Benzyl, Acetyl, Benzoyl, Phenylsulfonyl oder Niederalkylsulfonyl bedeuten,
 oder durch Pyridyl, Pyrimidyl, Pyrazinyl, Pyridazinyl, Chinolyl, Isochinolyl, Pyrrol, Indolyl, Thienyl, Furyl, Imidazolyl, Oxazolyl, Thiazolyl, Phenyl, Phenoxy, Phenylthio, Phenylsulfonyl, Benzyloxy, Benzylthio, Benzylsulfonyl, Phenylethoxy, Phenylethylthio oder Phenylethylsulfonyl, wobei die genannten Heteroaryl- und Arylreste bis zu 2-fach gleich oder verschieden durch Fluor, Chlor, Brom, Niederalkyl, Niederalkoxy, Trifluormethyl, oder Trifluormethoxy substituiert sein können,
 - für Thienyl, Furyl, Thiazolyl, Isothiazolyl, Oxazolyl, Isoxazolyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Pyrazinyl, Pyridazinyl, Indolyl, Isoindolyl, Chinolyl, Isochinolyl, Phthalazinyl, Chinoxalanyl, Chinazolinyl, Cinnolanyl, Benzothiazolyl, Benzoxazolyl oder Benzimidazolyl stehen, die bis zu 2-fach gleich oder verschieden substituiert sein können durch Fluor, Chlor, Brom, Niederalkyl, Niederalkoxy, Phenyl, Phenoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy oder Niederalkoxycarbonyl, oder
 - für Phenyl oder Naphthyl stehen, die bis zu 4-fach gleich oder verschieden substituiert sein können durch Niederalkyl, Niederalkoxy, Niederalkylthio, Niederalkylsulfonyl, Phenyl, Phenylloxy, Phenylthio, Phenylsulfonyl, Benzyl, Benzyloxy, Benzylthio, Benzylsulfonyl, Phenethyl, Phenylethoxy, Phenylethylthio, Phenylethylsulfonyl, Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Niederalkoxycarbonyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$,
 wobei
 R^5 und R^6 die oben angegebene Bedeutung haben
 X - für eine Gruppe der Formel $-CH_2-CH_2-$ oder $-CH=CH-$ steht,
 A - für eine Gruppe der Formel



worin

R⁷ - Wasserstoff oder Niederalkyl bedeutet,
und

R⁸ - einen physiologisch verträglichen Esterrest bedeutet, oder

- ein physiologisch verträgliches Kation bedeutet.

- 5 Besonders bevorzugt sind Verbindungen der allgemeinen Formeln (Ia) und (Ib) ,
in welchen

R¹ - für Cyclopropyl, Cyclopentyl oder Cyclohexyl steht, oder

- für Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, sec.-Butyl oder tert.-Butyl steht, die substituiert sein können
durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Isopropoxy, Butoxy, sec.-Butoxy, tert.-Butoxy,
10 Methylthio, Ethylthio, Propylthio, Isopropylthio, Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Propylsulfonyl, Isopropylsulfo-
nyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Butoxycarbonyl, Isobutoxycarbonyl,
tert.-Butoxycarbonyl, Benzoyl, Acetyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Thienyl, Furyl, Phenyl, Phenoxy, Phenylthio,
Phenylsulfonyl, Benzyl, Benzylthio oder Benzylsulfonyl,

- R² - für Pyridyl, Pyrimidyl, Chinolyl oder Isochinolyl stehen, die durch Fluor, Chlor, Methyl, Methoxy oder
15 Trifluormethyl substituiert sein können, oder

- für Phenyl stehen, das bis zu 3-fach gleich oder verschieden substituiert sein kann durch Methyl, Ethyl,
Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Isopropoxy, Butoxy, Isobutoxy,
tert.-Butoxy, Methylthio, Ethylthio, Propylthio, Isopropylthio, Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Propylsulfonyl,
Isopropylsulfonyl, Phenyl, Phenoxy, Benzyl, Benzylthio, Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Trifluormethyl, Trifluor-
20 methoxy, Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Propoxycarbonyl, Isopropoxycarbonyl, Butoxycarbonyl, Isobu-
toxycarbonyl oder tert.-Butoxycarbonyl,

R³ und R⁴ gleich oder verschieden sind und

- für Wasserstoff, Cyclopropyl, Cyclopentyl oder Cyclohexyl stehen, oder
- für Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, tert.-Butyl, Pentyl, Isopentyl, Hexyl oder Isohexyl
25 stehen, die substituiert sein können durch Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Isopro-
poxy, Butoxy, Isobutoxy, tert.-Butoxy, Methylthio, Ethylthio, Propylthio, Isopropylthio, Butylthio, Isobutylthio,
tert.-Butylthio, Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Propylsulfonyl, Isopropylsulfonyl, Butylsulfonyl, Isobutylsulfonyl,
tert.-Butylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Propoxycarbonyl, Iso-
propoxycarbonyl, Butoxycarbonyl, Isobutoxycarbonyl, tert.-Butoxycarbonyl, Benzoyl, Acetyl, Ethylcarbonyl,
30 oder durch eine Gruppe -NR⁵R⁶,
wobei

R⁵ und R⁶ gleich oder verschieden sind und Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, tert.-Butyl,
Phenyl, Benzyl, Acetyl, Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Propylsulfonyl, Isopropylsulfonyl oder Phenylsulfonyl
bedeuten,

- 35 oder durch Pyridyl, Pyrimidyl, Pyrazinyl, Pyridazinyl, Chinolin, Isochinolyl, Thienyl, Furyl, Phenyl, Phenoxy,
Phenylthio, Phenylsulfonyl, Benzyl, Benzylthio oder Benzylsulfonyl, wobei die genannten Heteroaryl-
und Arylreste durch Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Isobutyl, tert.-Butyl, Methoxy, Ethoxy,
Propoxy, Isopropoxy, Butoxy, Isobutoxy, tert.-Butoxy, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiert sein
können, oder

- 40 - für Thienyl, Furyl, Pyridyl, Pyrimidyl, Pyrazinyl, Pyridazinyl, Oxazolyl, Isooxazolyl, Imidazolyl, Pyrazolyl,
Thiazolyl, Isothiazolyl, Chinolyl, Isochinolyl, Benzoxazolyl, Benzimidazolyl oder Benzthiazolyl stehen, wobei
die genannten Reste durch Fluor, Chlor, Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, tert.-Butyl,
Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Isopropoxy, Butoxy, Isobutoxy, tert.-Butoxy, Phenyl, Phenoxy, Trifluormethyl,
Trifluormethoxy, Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Isopropoxycarbonyl, Propoxycarbonyl, Butoxycarbonyl,
45 Isobutoxycarbonyl oder tert.-Butoxycarbonyl substituiert sein können, oder

- für Phenyl stehen, die bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl,
Isobutyl, tert.-Butyl, Pentyl, Isopentyl, Hexyl, Isohexyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Isopropoxy, Butoxy,
Isobutoxy, tert.-Butoxy, Methylthio, Ethylthio, Propylthio, Isopropylthio, Butylthio, Isobutylthio, tert.-Butylthio,
Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Propylsulfonyl, Isopropylsulfonyl, Butylsulfonyl, Isobutylsulfonyl,
50 tert.-Butylsulfonyl, Phenyl, Phenoxy, Phenylthio, Phenylsulfonyl, Benzyl, Benzylthio, Benzylsulfo-
nyl, Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Methoxycarbonyl, Etho-
xycarbonyl, Propoxycarbonyl, Isopropoxycarbonyl, Butoxycarbonyl, Isobutoxycarbonyl, tert.-Butoxycarbonyl
oder durch eine Gruppe -NR⁵R⁶ substituiert sein können,

wobei

- 55 R⁵ und R⁶ die oben angegebene Bedeutung haben,
oder

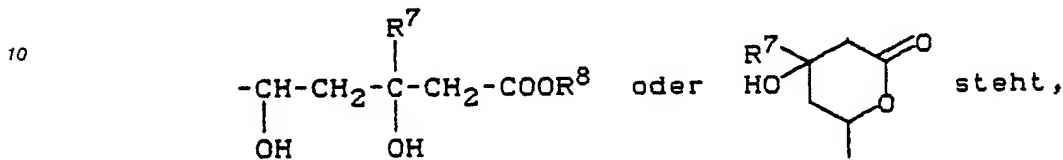
- für Benzoyl, Acetyl, Ethylcarbonyl, Propylcarbonyl, Isopropylcarbonyl, Methylsulfonyl, Ethylsulfonyl, Pro-
pylsulfonyl, Isopropylsulfonyl, Butylsulfonyl, Isobutylsulfonyl, tert.-Butylsulfonyl, Phenylsulfonyl oder Tolylsul-

fonyl stehen, oder

- für Aminocarbonyl, Methyl-, Ethyl-, Propyl-, Isopropyl-, Butyl-, Isobutyl- oder tert. Butylaminocarbonyl, Dimethyl-, Diethyl-, Dipropyl-, Diisopropyl-, Dibutyl- oder Diisobutylaminocarbonyl, Phenylaminocarbonyl, Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl, Propoxycarbonyl, Isopropoxycarbonyl, Butoxycarbonyl, Isobutoxycarbonyl oder tert. Butoxycarbonyl stehen,

X - für eine Gruppe der Formel $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$ oder $-\text{CH}=\text{CH}-$ steht,

A - für eine Gruppe der Formel



15

worin

R⁷ - Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl oder tert. Butyl bedeutet,

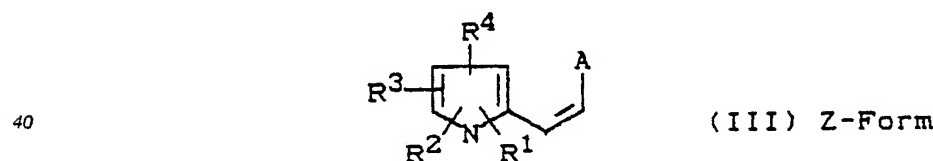
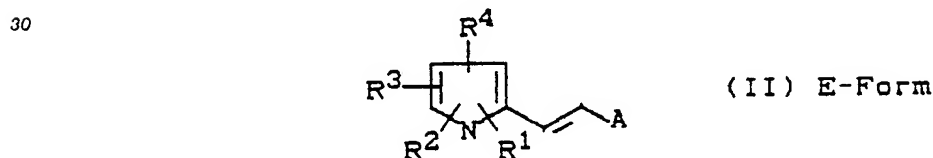
und

R³ - Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, tert. Butyl oder Benzyl bedeutet, oder ein Natrium-, Kalium-, Calcium-, oder Magnesium- oder Ammoniumion bedeutet.

Die nach dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellten 2-substituierten Pyrrole der allgemeinen Formel (I) haben mehrere asymmetrische Kohlenstoffatome und können daher in verschiedenen stereochemischen Formen existieren.

Je nach der Bedeutung der Gruppe X bzw. des Restes A ergeben sich unterschiedliche Stereoisomere, die im folgenden näher erläutert werden sollten:

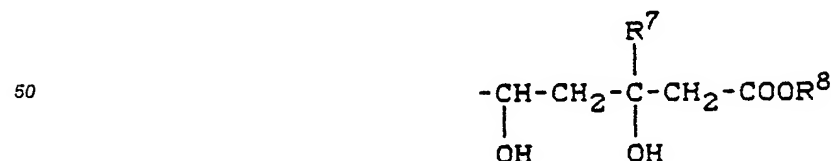
a) Steht die Gruppe -X- für eine Gruppe der Formel $-\text{CH}=\text{CH}-$, so können die erfindungsgemäßen Verbindungen in zwei stereoisomeren Formen existieren, die an der Doppelbindung E-konfiguriert (II) oder Z-konfiguriert (III) sein können:



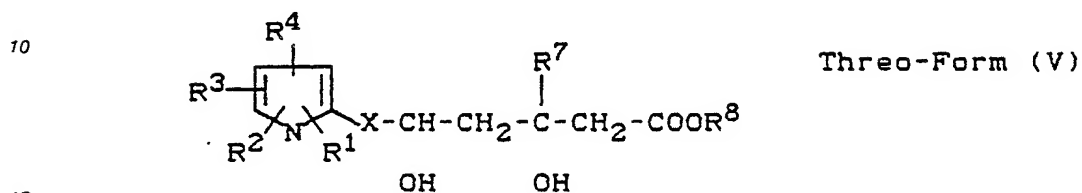
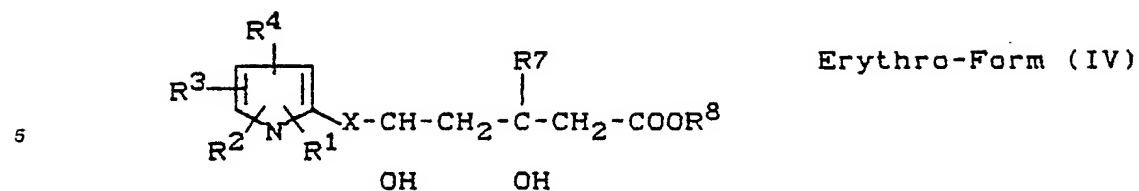
(R^1 bis R^4 , A haben die oben angegebene Bedeutung).

Bevorzugt sind diejenigen Verbindungen der allgemeinen Formel (I) die E-konfiguriert sind (II).

b) Steht der Rest -A- für eine Gruppe der Formel



55 so besitzen die Verbindungen der allgemeinen Formel (I) mindestens zwei asymmetrische Kohlenstoffatome, nämlich die beiden Kohlenstoffatome an denen die Hydroxygruppen gebunden sind. Je nach der relativen Stellung dieser Hydroxygruppen zueinander, können die erfindungsgemäßen Verbindungen in der erythro-Konfiguration (IV) oder in der threo-Konfiguration (V) vorliegen.



Sowohl von den Verbindungen in Erythro- als auch in Threo-Konfiguration existieren wiederum jeweils zwei Enantiomere, nämlich 3R,5S-Isomeres bzw. 3S,5R-Isomeres (Erythro-Form) sowie 3R,5R-Isomeres und 3S,5S-Isomeres (Threo-Form).

Bevorzugt sind hierbei die Erythro-konfigurierten Isomeren, besonders bevorzugt das 3R,5S-Isomere sowie das 3R,5S-3S,5R-Racemat.

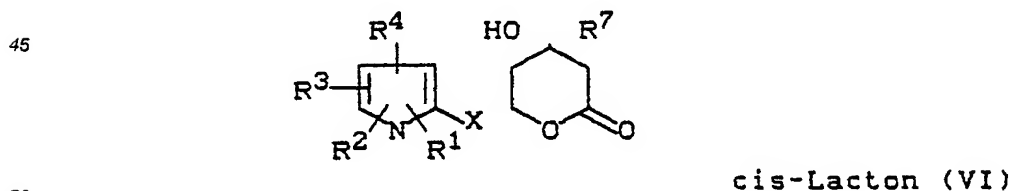
c) Steht der Rest -A- für eine Gruppe der Formel



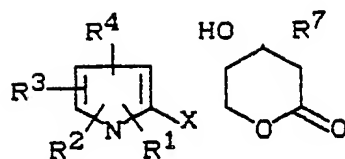
so besitzen die substituierten Pyrrole mindestens zwei asymmetrische Kohlenstoffatome, nämlich das Kohlenstoffatom an dem die Hydroxygruppe gebunden ist, und das Kohlenstoffatom an welchem der Rest der Formel



gebunden ist. Je nach der Stellung der Hydroxygruppe zur freien Valenz am Lactonring können die substituierten Pyrrole als cis-Lactone (VI) oder als trans-Lactone (VII) vorliegen.



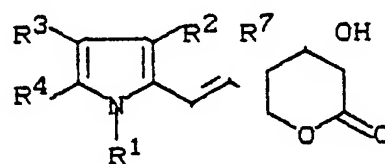
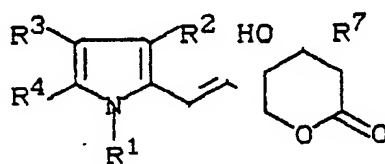
55

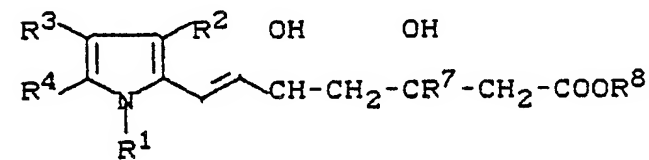
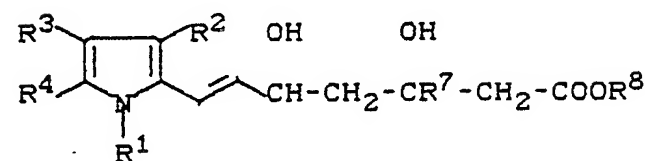
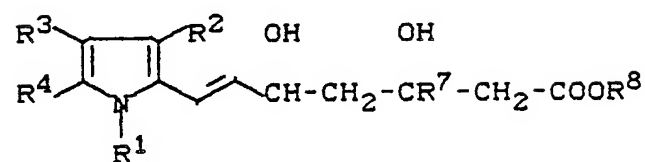
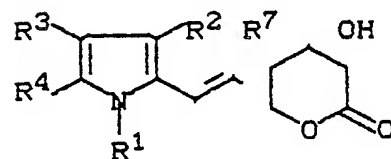
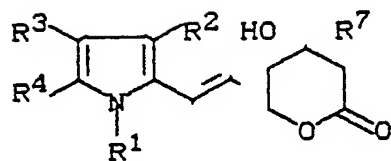


trans-Lacton (VII)

Sowohl vom cis-Lacton aus als auch vom trans-Lacton existieren wiederum jeweils zwei Isomeren nämlich das 4R,6R-Isomere bzw. das 4S,6S-Isomere (cis-Lacton), sowie das 4R,6S-Isomere bzw. 4S,6R-Isomere (trans-Lacton). Bevorzugte Isomere sind die trans-Lactone. Besonders bevorzugt ist hierbei das 4R,6S-Isomere (trans) sowie das 4R,6S-4S,6R-Racemat.

Beispielsweise seien die folgenden isomeren Formen der substituierten Pyrrole genannt:

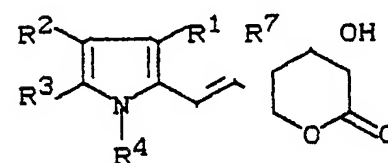
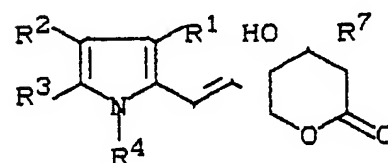
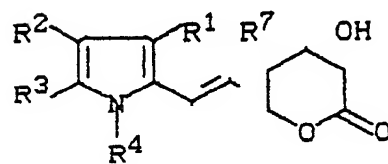
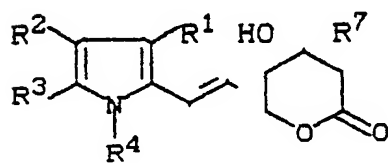
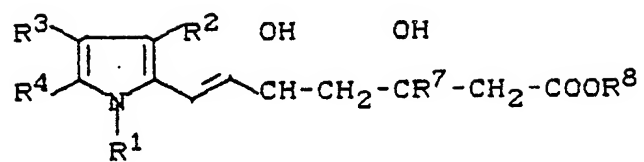




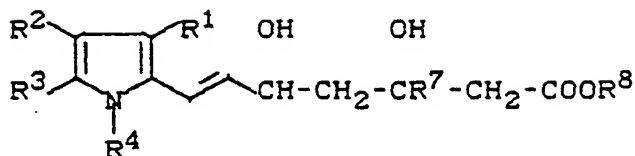
45

50

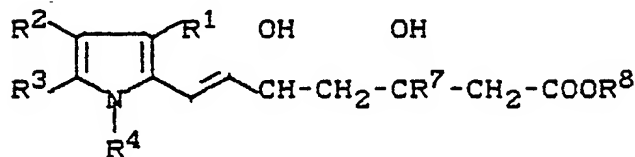
55



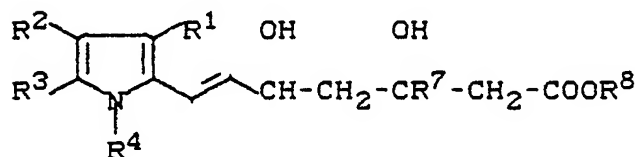
5



10

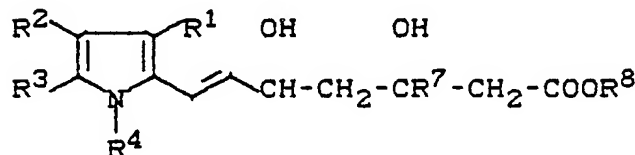


15



20

25



30 Ganz besonders bevorzugt sind die Verbindungen der allgemeinen Formel (Ia) und (Ib),
in welchen

R¹ - für Cyclopropyl, Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl oder tert. Butyl steht,

R² - für Phenyl steht, das bis zu 2-fach gleich oder verschieden durch Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, tert. Butyl, Methoxy, Ethoxy, Propoxy, Isopropoxy, Phenoxy, Benzyloxy, Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Trifluormethyl oder Trifluormethoxy substituiert sein kann,

35 R³ und R⁴ gleich oder verschieden sind und

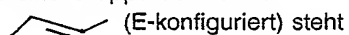
- für Wasserstoff, Cyclopropyl, Cyclopentyl oder Cyclohexyl stehen, oder

- für Methyl, Ethyl, Propyl, Isopropyl, Butyl, Isobutyl, tert. Butyl, Pentyl, Isopentyl, Hexyl oder Isohexyl stehen,

oder

40 - für Phenyl stehen, die bis zu 2-fach gleich oder verschieden durch Methyl, Ethyl, Isopropyl, tert. Butyl, Methoxy, Ethoxy, Isopropoxy, Phenoxy, Fluor, Chlor, substituiert sein können,

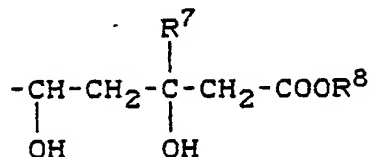
X - für eine Gruppe der Formel



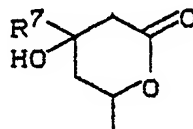
und

45 A - für eine Gruppe der Formel

50



oder



steht,

worin

55 R⁷ - Wasserstoff bedeutet

und

R⁸ - Wasserstoff, Methyl oder Ethyl bedeutet oder ein Natrium- oder Kaliumkation bedeutet.

Das erfindungsgemäße Verfahren zur Herstellung von 2-substituierten Pyrrolen wird im allgemeinen wie

folgt durchgeführt:

Die Reduktion kann mit üblichen Reduktionsmitteln, bevorzugt mit solchen, die für die Reduktion von Ketonen zu Hydroxyverbindungen geeignet sind, durchgeführt werden. Besonders geeignet ist hierbei die Reduktion mit Metallhydriden bevorzugt komplexen Metallhydriden in inerten Lösemitteln, gegebenenfalls in Anwesenheit eines Trialkylborans. Bevorzugt wird die Reduktion mit komplexen Metallhydriden wie beispielsweise Lithiumboranat, Natriumborant, Kaliumborant, Zinkborant, Lithiumtrialkyl-hydrido-boranten, Natrium-trialkyl-hydridoboranten, Natrium-cyano-trihydrido-borat oder Lithiumaluminiumhydrid durchgeführt. Ganz besonders bevorzugt wird die Reduktion mit Natriumborhydrid, in Anwesenheit von Triethylboran durchgeführt.

Als Lösemittel für das erfindungsgemäße Verfahren eignen sich hierbei die üblichen organischen Lösemittel, die sich unter den Reaktionsbedingungen nicht verändern. Hierzu gehören bevorzugt Ether wie beispielsweise Diethylether, Dioxan, Tetrahydrofuran oder Dimethoxyethan, oder Halogenkohlenwasserstoffe wie beispielsweise Dichlormethan, Trichlormethan, Tetrachlormethan, 1,2-Dichlorethan, oder Kohlenwasserstoffe wie beispielsweise Benzol, Toluol oder Xylol. Ebenso ist es möglich Gemische der genannten Lösemittel einzusetzen.

Besonders bevorzugt wird die Reduktion der Ketongruppe zur Hydroxygruppe unter Bedingungen durchgeführt, bei denen die übrigen funktionellen Gruppen wie beispielsweise die Alkoxycarbonylgruppe nicht verändert werden. Hierzu besonders geeignet ist die Verwendung von Natriumborhydrid als Reduktionsmittel, in Anwesenheit von Triethylboran in inerten Lösemitteln wie vorzugsweise Ethern.

Die Reduktion erfolgt im allgemeinen in einem Temperaturbereich von -80° bis Raumtemperatur (etwa $+30^{\circ}$ C), bevorzugt von -78° C bis 0° C.

Das erfindungsgemäße Verfahren wird im allgemeinen bei Normaldruck durchgeführt. Es ist aber auch möglich, das Verfahren bei Unterdruck oder bei Überdruck durchzuführen (z.B. in einem Bereich von 0,5 bis 5 bar).

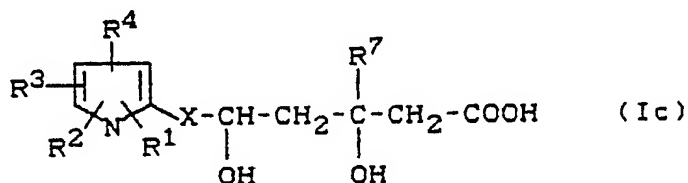
Im allgemeinen wird das Reduktionsmittel in einer Menge von 1 bis 2 mol, bevorzugt von 1 bis 1,5 mol bezogen auf 1 mol der Ketoverbindung eingesetzt.

Unter den oben angegebenen Reaktionsbedingungen wird im allgemeinen die Carbonylgruppe zur Hydroxygruppe reduziert, ohne daß Reduktion an der Doppelbindung zur Einfachbindung erfolgt.

Zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel (I), in welchen X für eine Ethylengruppierung steht, kann die Reduktion der Ketone (III) unter solchen Bedingungen durchgeführt werden, unter denen sowohl die Carbonylgruppe als auch die Doppelbindung reduziert wird.

Darüberhinaus ist es auch möglich, die Reduktion der Carbonylgruppe und die Reduktion der Doppelbindung in zwei getrennten Schritten durchzuführen.

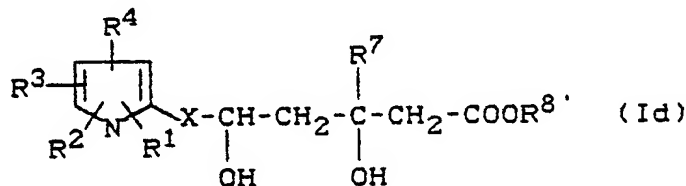
Die Carbonsäuren im Rahmen der allgemeinen Formel (I) entsprechen der Formel (Ic)



in welcher

R^1 , R^2 , R^3 , R^4 , R^7 und X die oben angegebene Bedeutung haben.

Die Carbonsäureester im Rahmen der allgemeinen Formel (I) entsprechen der Formel (Id)

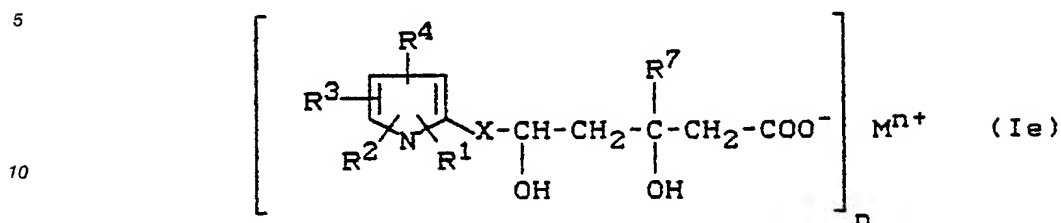


in welcher

R^1 , R^2 , R^3 , R^4 , R^7 und X die oben angegebene Bedeutung haben, und

R^8 - für Alkyl steht.

Die Salze der erfindungsgemäßen Verbindungen im Rahmen der allgemeinen Formel (I) entsprechen der Formel (Ie)



in welcher

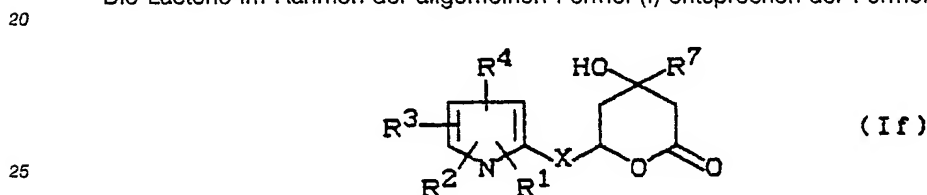
15 R^1, R^2, R^3, R^4, R^7 und X die oben angegebene Bedeutung haben,

und

M^n für ein Kation mit der Wertigkeit n steht.

Die bevorzugte Wertigkeit ist 1 oder 2.

Die Lactone im Rahmen der allgemeinen Formel (I) entsprechen der Formel (If)



in welcher

R^1, R^2, R^3, R^4, R^7 und X die oben angegebene Bedeutung haben.

30 Zur Herstellung der erfindungsgemäßen Carbonsäuren der allgemeinen Formel (Ic) werden im allgemeinen die Carbonsäureester der allgemeinen Formel (Id) oder die Lactone der allgemeinen Formel (If) nach üblichen Methoden verseift. Die Verseifung erfolgt im allgemeinen indem man die Ester oder die Lactone in inerten Lösemitteln mit üblichen Basen behandelt, wobei im allgemeinen zunächst die Salze der allgemeinen Formel (Ie) entstehen, die anschließend in einem zweiten Schritt durch Behandeln mit Säure in die freien Säuren der allgemeinen Formel (Ic) überführt werden können.

35 Als Basen eignen sich für die Verseifung die üblichen anorganischen Basen. Hierzu gehören bevorzugt Alkalihydroxide oder Erdalkalihydroxide wie beispielsweise Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid oder Bariumhydroxid, oder Alkalicarbonat wie Natrium- oder Kaliumcarbonat oder Natriumhydrogencarbonat, oder Alkalialkoholate wie Natriummethanolat, Natriummethanolat, Kaliummethanolat, Kaliumethanolat oder Kaliumtert.butanolat. Besonders bevorzugt werden Natriumhydroxid oder Kaliumhydroxid eingesetzt.

40 Als Lösemittel eignen sich für die Verseifung Wasser oder die für eine Verseifung üblichen organischen Lösemittel. Hierzu gehören bevorzugt Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol, Isopropanol oder Butanol, oder Ether wie Tetrahydrofuran oder Dioxan, oder Dimethylformamid oder Dimethylsulfoxid. Besonders bevorzugt werden Alkohole wie Methanol, Ethanol, Propanol oder Isopropanol verwendet. Ebenso ist es möglich, Gemische der genannten Lösemittel einzusetzen.

45 Die Verseifung wird im allgemeinen in einem Temperaturbereich von 0°C bis $+100^\circ\text{C}$, bevorzugt von $+20^\circ\text{C}$ bis $+80^\circ\text{C}$ durchgeführt.

Im allgemeinen wird die Verseifung bei Normaldruck durchgeführt. Es ist aber auch möglich, bei Unterdruck oder bei Überdruck zu arbeiten (z.B. von 0,5 bis 5 bar).

50 Bei der Durchführung der Verseifung wird die Base im allgemeinen in einer Menge von 1 bis 3 mol, bevorzugt von 1 bis 1,5 mol bezogen auf 1 mol des Esters bzw. des Lactons eingesetzt. Besonders bevorzugt verwendet man molare Mengen der Reaktanden.

Bei der Durchführung der Reaktion entstehen im ersten Schritt die Salze der erfindungsgemäßen Verbindungen (Ie) als Zwischenprodukte, die isoliert werden können. Die erfindungsgemäßen Säuren (Ic) erhält man durch Behandeln der Salze (Ie) mit üblichen anorganischen Säuren. Hierzu gehören bevorzugt Mineralsäuren wie beispielsweise Chlorwasserstoffsäure, Bromwasserstoffsäure, Schwefelsäure oder Phosphorsäure. Es hat sich bei der Herstellung der Carbonsäuren (Ic) hierbei als vorteilhaft erwiesen, die basische Reaktionsmischung der Verseifung in einem zweiten Schritt ohne Isolierung der Salze anzusäuern.

Die Säuren können dann in üblicher Weise isoliert werden.

Zur Herstellung der erfindungsgemäßen Lactone der Formel (If) werden im allgemeinen die erfindungsgemäßen Carbonsäuren (Ic) nach üblichen Methoden cyclisiert, beispielsweise durch Erhitzen der entsprechenden Säure in inerten organischen Lösemitteln, gegebenenfalls in Anwesenheit von Molsieb.

Als Lösemittel eignen sich hierbei Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol, Xylol, Erdölfractionen, oder Tetralin oder Diglyme oder Triglyme. Bevorzugt werden Benzol, Toluol oder Xylol eingesetzt. Ebenso ist es möglich Gemische der genannten Lösemittel einzusetzen. Besonders bevorzugt verwendet man Kohlenwasserstoffe, insbesondere Toluol, in Anwesenheit von Molsieb.

Die Cyclisierung wird im allgemeinen in einem Temperaturbereich von -40°C bis $+200^{\circ}\text{C}$, bevorzugt von -25°C bis $+50^{\circ}\text{C}$ durchgeführt.

Die Cyclisierung wird im allgemeinen bei Normaldruck durchgeführt, es ist aber auch möglich, das Verfahren bei Unterdruck oder bei Überdruck durchzuführen (z.B. in einem Bereich von 0,5 bis 5 bar).

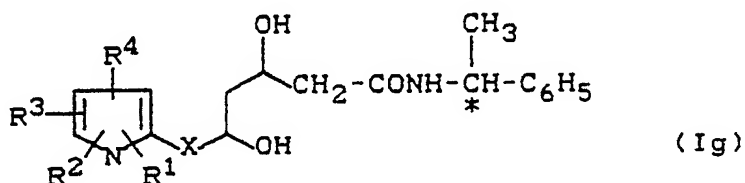
Darüberhinaus wird die Cyclisierung auch in inerten organischen Lösemitteln, mit Hilfe von cyclisierenden bzw. wasserabspaltenden Agentien durchgeführt. Als wasserabspaltende Agentien werden hierbei bevorzugt Carbodiimide verwendet. Als Carbodiimide werden bevorzugt N,N'-Dicyclohexylcarbodiimid-Paratoluolsulfonat, N-Cyclohexyl-N'-[2-(N"-methylmorpholinium)ethyl]carbodiimid oder N-(3-Dimethylamino-propyl)-N'-ethylcarbodiimid-Hydrochlorid eingesetzt.

Als Lösemittel eignen sich hierbei die üblichen organischen Lösemittel. Hierzu gehören bevorzugt Ether wie Diethylether, Tetrahydrofuran oder Dioxan, oder Chlorkohlenwasserstoffe wie Methylenchlorid, Chloroform oder Tetrachlorkohlenstoff, oder Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol, Xylol oder Erdölfractionen. Besonders bevorzugt werden Chlorkohlenwasserstoffe wie beispielsweise Methylenchlorid, Chloroform oder Tetrachlorkohlenstoff, oder Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol, Xylol, oder Erdölfractionen. Besonders bevorzugt werden Chlorkohlenwasserstoffe wie beispielsweise Methylenchlorid, Chloroform oder Tetrachlorkohlenstoff eingesetzt.

Die Reaktion wird im allgemeinen in einem Temperaturbereich von 0°C bis $+80^{\circ}\text{C}$, bevorzugt von $+10^{\circ}\text{C}$ bis $+50^{\circ}\text{C}$ durchgeführt.

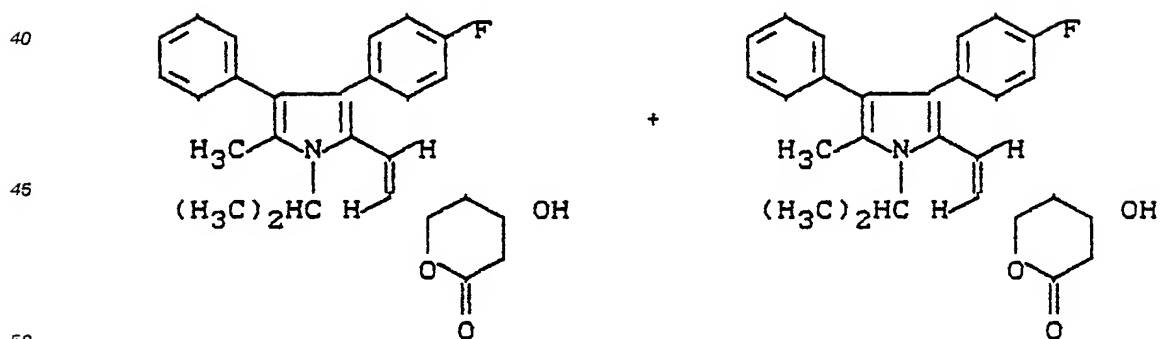
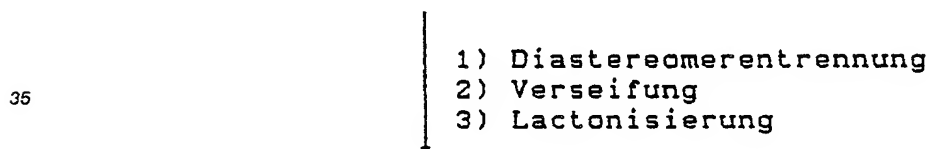
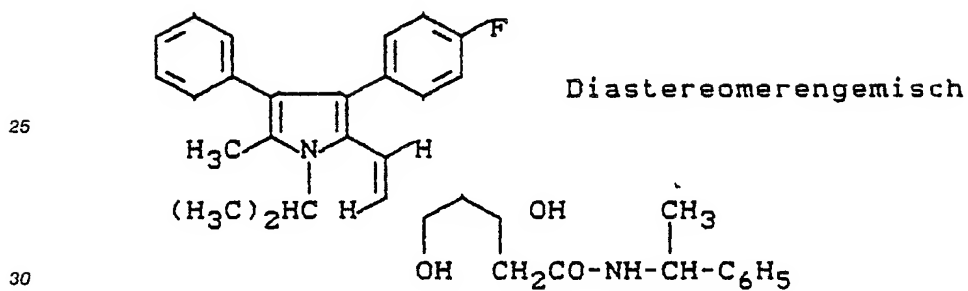
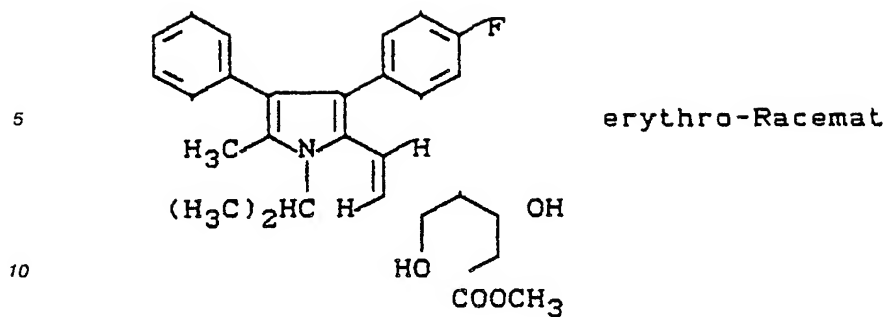
Bei der Durchführung der Cyclisierung hat es sich als vorteilhaft erwiesen, die Cyclisierungsmethode mit Hilfe von Carbodiimiden als dehydratisierenden Agentien einzusetzen.

Die Trennung der Isomeren in die stereoisomere einheitlichen Bestandteile erfolgt im allgemeinen nach üblichen Methoden wie sie beispielsweise von E.L. Eliel, Stereochemistry of Carbon Compounds, McGraw Hill, 1962 beschrieben wird. Bevorzugt wird hierbei die Trennung der Isomeren auf der Stufe der racemischen Lactone. Besonders bevorzugt wird hierbei die racemische Mischung der trans-Lactone (VII) durch Behandeln entweder mit D-(+)-oder L-(-)- α -Methylbenzylamin nach üblichen Methoden in die diastereomeren Dihydroxyamide (Ig)



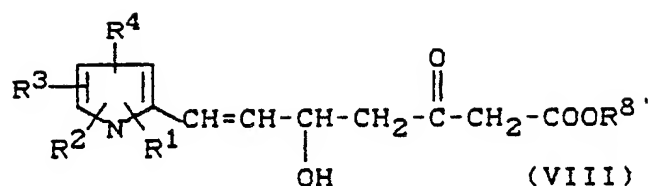
überführt, die anschließend wie üblich durch Chromatographie oder Kristallisation in die einzelnen Diastereomeren getrennt werden können. Anschließend Hydrolyse der reinen diastereomeren Amide nach üblichen Methoden, beispielsweise durch Behandeln der diastereomeren Amide mit anorganischen Basen wie Natriumhydroxid oder Kaliumhydroxid in Wasser und/oder organischen Lösemitteln wie Alkoholen z.B. Methanol, Ethanol, Propanol oder Isopropanol, ergeben die entsprechenden enantiomerenreinen Dihydroxysäuren (Ic), die wie oben beschrieben durch Cyclisierung in die enantiomerenreinen Lactone überführt werden können. Im allgemeinen gilt für die Herstellung der erfindungsgemäßen Verbindungen der allgemeinen Formel (I) in enantiomerenreiner Form, daß die Konfiguration der Endprodukt nach der oben beschriebenen Methode abhängig ist von der Konfiguration der Ausgangsstoffe.

Die Isomerentrennung soll im folgenden Schema beispielhaft erläutert werden:



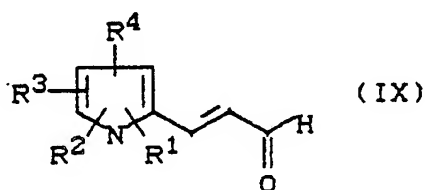
Die als Ausgangsstoffe für das erfindungsgemäße Verfahren eingesetzten Ketone (VIII) sind neu.
Es wurde ein Verfahren zur Herstellung der erfindungsgemäßen Ketone der allgemeinen Formel (VIII)

5



in welcher
 10 R^1 , R^2 , R^3 , R^4 und R^8 die oben angegebene Bedeutung haben,
 gefunden, das dadurch gekennzeichnet ist, daß man Aldehyde der allgemeinen Formel (IX)

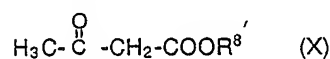
15



20

in welcher
 R^1 , R^2 , R^3 und R^4 die oben angegebene Bedeutung haben,
 in inerten Lösemitteln mit einem Acetessigester der allgemeinen Formel (X)

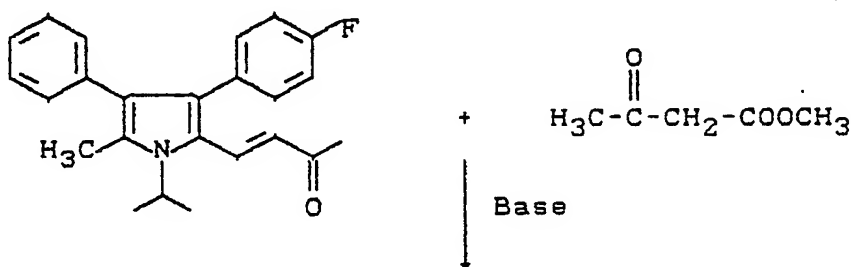
25



in welcher
 R^8 die oben angegebene Bedeutung hat,
 in Anwesenheit von Basen umsetzt.

Das erfindungsgemäße Verfahren zur Herstellung der Ketone kann beispielsweise durch folgendes
 30 Formelschema erläutert werden:

35



40

45

50

Als Basen kommen hierbei die stark basischen Verbindungen in Frage. Hierzu gehören bevorzugt
 lithiumorganische Verbindungen wie beispielsweise N-Butyllithium, sec-Butyllithium, tert-Butyllithium oder
 55 Phenyllithium, oder Amide wie beispielsweise Lithiumdiisopropylamid, Natriumamid oder Kaliumamid, oder
 Lithiumhexamethyldisilylamid, oder Alkalihydride wie Natriumhydrid oder Kaliumhydrid. Ebenso ist es
 möglich, Gemische der genannten Basen einzusetzen. Besonders bevorzugt werden N-Butyllithium oder
 Natriumhydrid oder deren Gemisch eingesetzt.

Als Lösemittel eignen sich hierbei die üblichen organischen Lösemittel, die sich unter den Reaktionsbedingungen nicht verändern. Hierzu gehören bevorzugt Ether wie Diethylether, Tetrahydrofuran, Dioxan oder Dimethoxyethan, oder Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol, Xylol, Cyclohexan, Hexan oder Erdölfraktionen. Ebenso ist es möglich, Gemische der genannten Lösemittel einzusetzen. Besonders bevorzugt werden

Die Reaktion wird im allgemeinen in einem Temperaturbereich von -80°C bis $+50^{\circ}\text{C}$, bevorzugt von -20°C bis Raumtemperatur (etwa $+30^{\circ}\text{C}$) durchgeführt.

Das Verfahren wird im allgemeinen bei Normaldruck durchgeführt, es ist aber auch möglich das Verfahren bei Unterdruck oder bei Überdruck durchzuführen, z.B. in einem Bereich von 0,5 bis 5 bar.

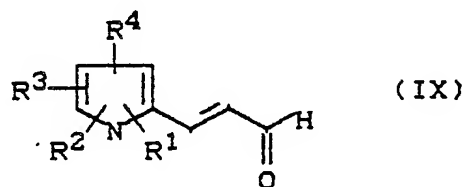
Bei der Durchführung des Verfahrens wird der Acetessigester im allgemeinen in einer Menge von etwa 1 bis 2, bevorzugt von 1 bis 1,5 Mol, bezogen auf 1 Mol des Aldehyds eingesetzt.

Die als Ausgangsstoffe eingesetzten Acetessigester der Formel (X) sind bekannt oder können nach bekannten Methoden hergestellt werden [Beilstein's Handbuch der organischen Chemie III, 632; 438].

Als Acetessigester für das erfindungsgemäße Verfahren seien beispielsweise genannt: Acetessigsäuremethylester, Acetessigsäureethylester, Acetessigsäurepropylester, Acetessigsäureisopropylester.

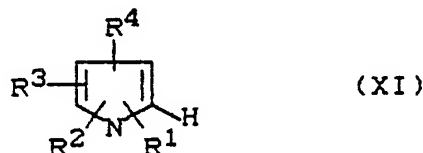
Die als Ausgangsstoffe eingesetzten Aldehyde der allgemeinen Formel (IX) sind neu.

Es wurde außerdem ein Verfahren zur Herstellung der Aldehyde der allgemeinen Formel (IX)



in welcher

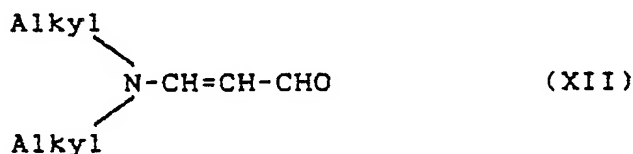
R^1 , R^2 , R^3 und R^4 die oben angegebene Bedeutung haben, gefunden, das dadurch gekennzeichnet ist, daß man Pyrrole der allgemeinen Formel (XI)



in welcher

R^1 , R^2 , R^3 und R^4 die oben angegebene Bedeutung haben,

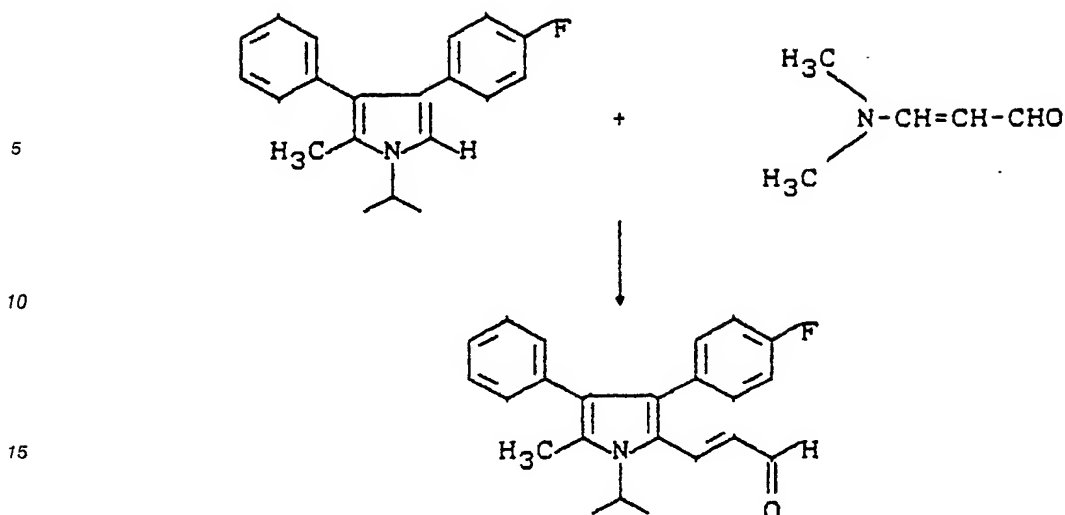
in inerten Lösemitteln in Anwesenheit von Säurechloriden mit N,N-Dialkylaminoacrolein der Formel (XII)



wobei

Alkyl für einen geradkettigen oder verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen steht, umgesetzt.

Das erfindungsgemäße Verfahren kann beispielsweise durch folgendes Formelschema verdeutlicht werden:



20 Als Lösemittel eignen sich hierbei die üblichen organischen Lösemittel, die unter den Reaktionsbedingungen stabil sind. Hierzu gehören bevorzugt Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol, Xylol, Hexan, Erdölfractionen, Chlorbenzol oder Dichlorbenzol, oder Ether wie Diethylether, Dioxan oder Tetrahydrofuran, oder Chlorkohlenwasserstoffe wie Methylenchlorid, Chloroform oder Tetrachlorkohlenstoff, oder Acetonitril. Ebenso ist es möglich, Gemische der genannten Lösemittel einzusetzen. Besonders bevorzugt wird wasserfreies Acetonitril oder Chloroform verwendet.

25 Als Hilfsstoffe werden im allgemeinen Säurechloride verwendet. Bevorzugt wird Phosphoroxychlorid oder Phosgen, besonders bevorzugt Phosphoroxychlorid eingesetzt.

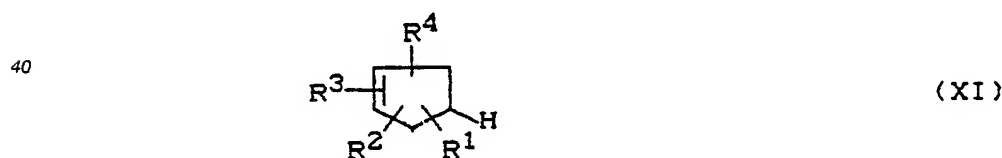
Die Reaktion wird in einem Temperaturbereich von -20°C bis $+150^{\circ}\text{C}$, bevorzugt von 0°C bis $+100^{\circ}\text{C}$ durchgeführt.

30 Das Verfahren wird im allgemeinen bei Normaldruck durchgeführt. Es ist aber auch möglich, das Verfahren bei Unterdruck oder bei Überdruck durchzuführen (z.B. in einem Bereich von 0,5 bis 5 bar).

Bei der Durchführung des Verfahrens wird das Dimethylaminoacrolein im allgemeinen in einer Menge von 1 bis 6, bevorzugt von 1,2 bis 3 mol, bezogen auf 1 mol des Pyrrols eingesetzt.

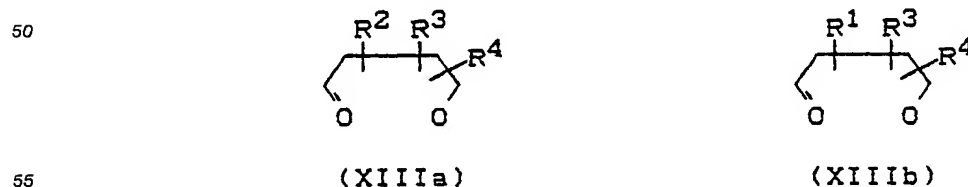
35 Die als Ausgangsstoffe eingesetzten Pyrrole der allgemeinen Formel (XI) sind bekannt oder können nach bekannten Methoden hergestellt werden [A. Gossauer "Die Chemie der Pyrrole", Springer Verlag Berlin, 1974] (wie im experimentellen Teil beschrieben).

Es wurde außerdem ein verbessertes Verfahren zur Herstellung der Pyrrole der allgemeinen Formel (XI)



45 in welcher

R^1 , R^2 , R^3 und R^4 die oben angegebene Bedeutung haben gefunden, das dadurch gekennzeichnet ist, daß man Dicarbonylverbindungen der allgemeinen Formel (XIIIa) oder (XIIIb)



in welcher

R^1 , R^2 , R^3 und R^4 die oben angegebene Bedeutung haben in inerten Lösemiteln, gegebenenfalls in Anwesenheit von Titan-tetrachlorid mit Aminen der allgemeinen Formeln (XIVa) oder (XIVb)

H_2N-R^1 (XIVa) H_2N-R^2 (XIVb)

in welcher

- 5 R^1 und R^2 die oben angegebene Bedeutung haben, umgesetzt.

Das erfindungsgemäße Verfahren kann beispielsweise durch folgendes Formelschema verdeutlicht werden:

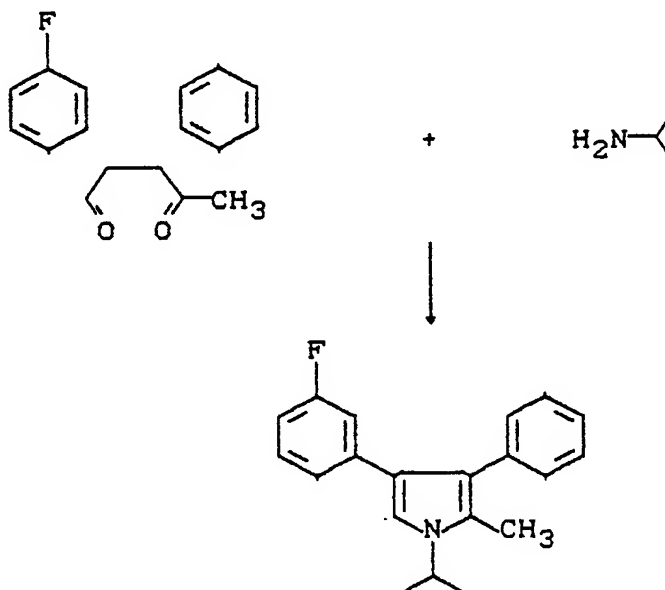
10

15

20

25

30



35

Als Lösemitel eignen sich hierbei die üblichen organischen Lösemitel, die unter den Reaktionsbedingungen stabil sind. Hierzu gehören bevorzugt Alkohole wie Methanol und Ethanol, Wasser, Aceton, Ether wie Diethylether, Dioxan oder Tetrahydrofuran oder Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol, Xylol oder Hexan. Ebenso ist es möglich, Gemische der genannten Lösemitel einzusetzen. Besonders bevorzugt wird ein Gemisch aus Ethanol und Wasser.

Die Reaktion wird in einem Temperaturbereich von -40°C bis $+100^{\circ}\text{C}$, bevorzugt von 0°C bis $+80^{\circ}\text{C}$ durchgeführt.

40

Das Verfahren wird im allgemeinen bei Normaldruck durchgeführt. Es ist aber auch möglich, das Verfahren bei Unterdruck oder bei Überdruck durchzuführen (z.B. in einem Bereich von 0,5 bis 5 bar).

Bei der Durchführung des Verfahrens wird das Amin im allgemeinen in einer Menge von 1 bis 10, bevorzugt von 1 bis 5 Mol, bezogen auf 1 Mol der Dicarbonylverbindung eingesetzt.

Die als Ausgangsstoffe eingesetzten Dicarbonylverbindungen der allgemeinen Formel (XIIIa) und (XIIIb) sind an sich bekannt.

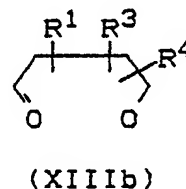
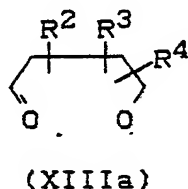
45

Die Amine der allgemeinen Formel (XIVa) und (XIVb) sind bekannt oder können nach bekannter Methode hergestellt werden.

Es wurde außerdem ein neues Verfahren zur Herstellung der Dicarbonylverbindungen der allgemeinen Formel (XIIIa) und (XIIIb)

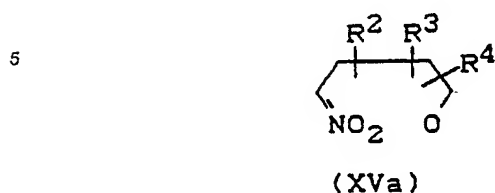
50

55

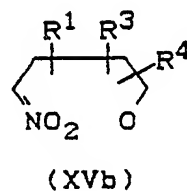


in welcher

R¹, R², R³ und R⁴ die oben angegebene Bedeutung haben gefunden, das dadurch gekennzeichnet ist, daß man Verbindungen der allgemeinen Formel (XVa) und (XVb)



10

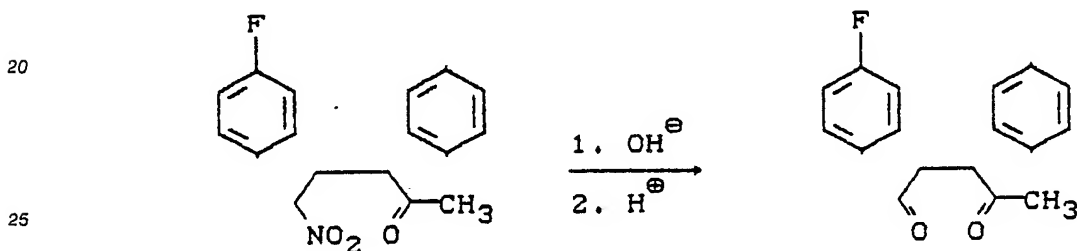


in welcher

R¹, R², R³ und R⁴ die oben angegebene Bedeutung haben

zunächst mit Basen und anschließend mit Mineralsäuren oder Kaliumpermanganat versetzt.

15 Das erfindungsgemäße Verfahren kann beispielsweise durch folgendes Formelschema verdeutlicht werden:



30 Als Lösemittel eignen sich hierbei die üblichen organischen Lösemittel, die unter den Reaktionsbedingungen stabil sind. Hierzu gehören bevorzugt Alkohole wie Methanol und Ethanol, Wasser, Aceton, Ether wie Diethylether, Dioxan oder Tetrahydrofuran. Ebenso ist es möglich, Gemische der genannten Lösemittel einzusetzen. Besonders bevorzugt wird ein Gemisch aus Ethanol und Wasser.

Als Basen werden im allgemeinen Metallhydroxide oder Metallalkoholate verwendet, wie Natrium- oder Kaliumhydroxid, Natriumethanolat oder Kaliumethanolat. Bevorzugt wird Natrium- oder Kaliumhydroxid verwendet.

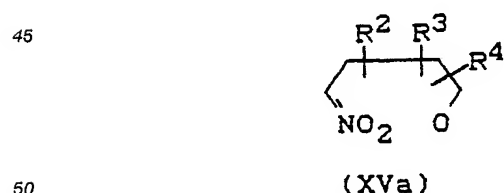
35 Als Mineralsäuren werden Chlorwasserstoffsäure, Bromwasserstoffsäure oder Schwefelsäure verwendet.

Die Reaktion wird in einem Temperaturbereich von -40 °C bis +100 °C, bevorzugt von -5 °C bis +10 °C durchgeführt.

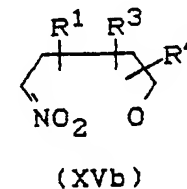
Das Verfahren wird im allgemeinen bei Normaldruck durchgeführt. Es ist aber auch möglich, das Verfahren bei Unterdruck oder bei Überdruck durchzuführen (z.B. in einem Bereich von 0,5 bis 5 bar).

40 Die als Ausgangsstoffe eingesetzten Verbindungen der allgemeinen Formel (XVa) und (XVb) sind an sich bekannt.

Es wurde außerdem ein verbessertes Verfahren zur Herstellung der Verbindungen der allgemeinen Formel (XVa) und (XVb)



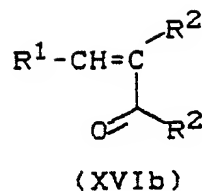
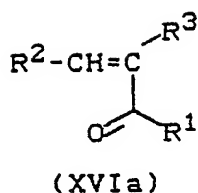
50



in welcher

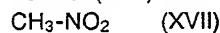
R¹, R², R³ und R⁴ die oben angegebene Bedeutung haben gefunden,

55 das dadurch gekennzeichnet ist, daß man Verbindungen der allgemeinen Formel (XVI)



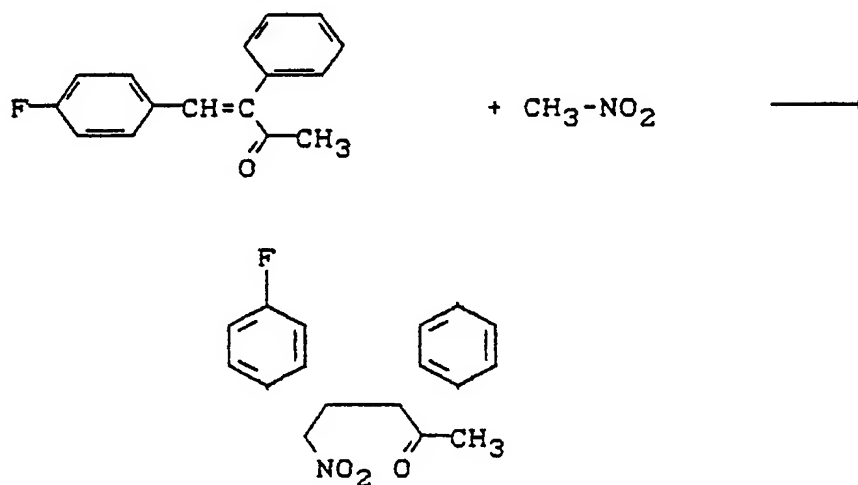
in welcher

10 R¹, R² und R³ die oben angegebene Bedeutung haben in Anwesenheit von Basen mit Nitromethan der Formel (XVII)



umsetzt.

Das erfindungsgemäße Verfahren kann beispielsweise durch folgendes Formelschema verdeutlicht werden:



35 Als Lösemittel eignen sich hierbei die üblichen organischen Lösemittel, die unter den Reaktionsbedingungen stabil sind. Hierzu gehören bevorzugt Kohlenwasserstoffe wie Benzol, Toluol, Xylol, Hexan, Erdölfraktionen, Chlorkohlenwasserstoffe wie Methylchlorid, Chloroform oder Tetrachlorkohlenstoff, oder Alkohole wie Methanol oder Ethanol oder Acetonitril. Ebenso ist es möglich, Gemische der genannten Lösemittel einzusetzen. Besonders bevorzugt wird wasserfreies Acetonitril verwendet.

40 Als Basen werden im allgemeinen Amine, Amidine, Guanidine oder Metallhydroxide verwendet. Bevorzugt wird 1,8-Diazobicyclo[5.4.0]-7-undecen verwendet.

Die Reaktion wird in einem Temperaturbereich von -40° C bis +80° C, bevorzugt von 0° C bis +30° C durchgeführt.

45 Das Verfahren wird im allgemeinen bei Normaldruck durchgeführt. Es ist aber auch möglich, das Verfahren bei Unterdruck oder bei Überdruck durchzuführen (z.B. in einem Bereich von 0,5 bis 5 bar).

Die als Ausgangsstoffe eingesetzten Verbindungen der allgemeinen Formel (XVIa) und (XVIb) sind bekannt (J. Org. Chem. Vol. 38, Nr. 9, 1747, 1973).

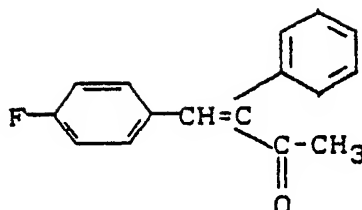
50 Die nach dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellten 2-substituierten Pyrrole der allgemeinen Formel (I) können als Inhibitoren der 3-Hydroxy-3-methyl-glutaryl-Coenzym A (HGM-CoA) Reduktase und auch als Inhibitoren der Cholesterolsynthese verwendet werden. Sie können deshalb zur Behandlung von Hyperlipoproteinämie, Lipoproteinämie oder Arteriosklerose eingesetzt werden.

55 Herstellungsbeispiele

Beispiel 1

5 1-(4'-Fluorphenyl)-2-phenyl-buten-3-on

10



15

Eine Lösung von 26,8 g (0,2 mol) Phenylacetone und 24,8 g (0,2 mol) 4-Fluor-benzaldehyd in 200 ml Toluol wird mit 2 ml Piperidin und 2,4 ml Eisessig am Wasserabscheider gekocht. Nach 2,5 h haben sich ca. 3,5 ml Wasser abgeschieden. Man läßt abkühlen, engt im Vakuum ein, verrührt den Kristallbrei mit n-Hexan und saugt ab.

20

Ausbeute: 32,8 g (68% der Theorie)

Schmp.: 80,5 - 82 °C

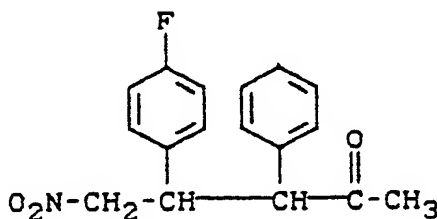
¹H-NMR (CDCl₃): δ = 2,3 (s, 3H, -CH₃); 6,8 - 7,4 (m, 9H, Aromaten-H); 7,6 (s, 1H, Olefin-H).

25

Beispiel 2

30 2-(4'-Fluorphenyl)-1-nitro-3-phenyl-pentan-4-on

35



40

Zu einer Lösung von 15,3 g (64 mmol) 1-(4'-Fluorphenyl)-2-phenyl-buten-3-on (Beispiel 1) und 11,7 g (191 mmol) Nitromethan in 200 ml Acetonitril tropft man bei 0 °C 7,55 g (48 mmol) DBU in 10 ml Acetonitril und rührt 1 h bei Raumtemperatur. Danach wird wieder auf 0 °C gekühlt und weitere 3,52 g (22,4 mmol) DBU in 10 ml Acetonitril zugetropft. Nach Rühren über Nacht bei Raumtemperatur wird das Acetonitril im Vakuum abgezogen, mit 10 ml 0,5 M Salzsäure versetzt, dreimal mit 100 ml Chloroform extrahiert, die vereinigten organischen Phasen über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum eingeeengt. Der Rückstand (22 g braunes Öl) wird über 200 g Kieselgel mit Petrolether / Methylenchlorid (3:1) filtriert. Ausbeute: 12 g (62% der Theorie) gelbliches Öl (Diastereomeregemisch)

45

50

¹H-NMR (CDCl₃): δ = 1,9 und 2,1 (zwei s, 3H, CH₃); 4,0 - 4,4 und 4,8 (m, 4H, -CH₂ und C-H); 6,8 - 7,5 (m, 9 H, Aromaten).

Durch zweimaliges Umkristallisieren aus Methylenchlorid / Petrolether wird ein Diastereomeres in reiner Form gewonnen.

Schmp.: 172 °C

55

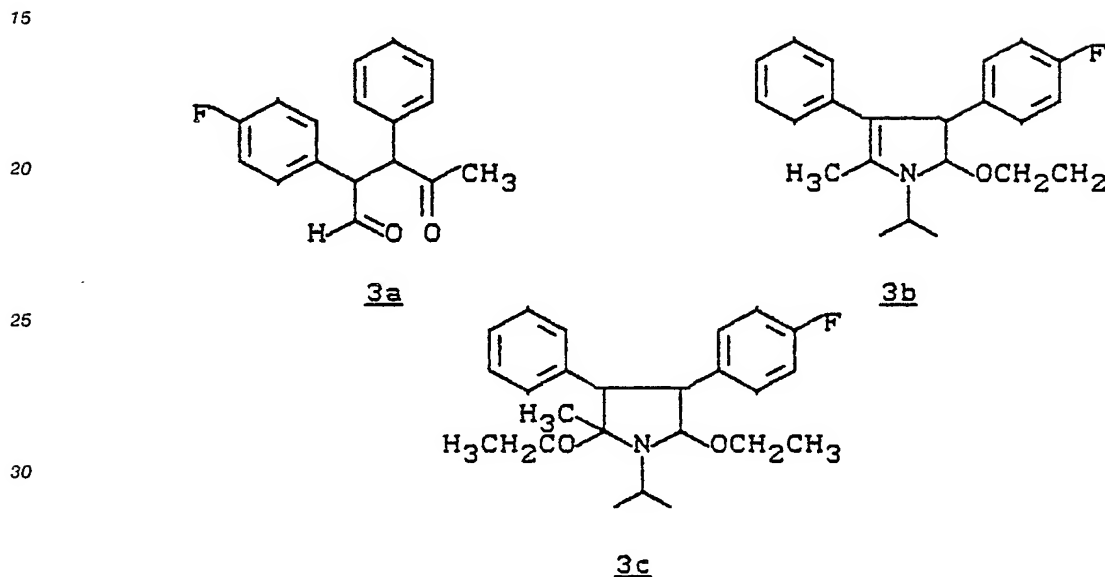
¹H-NMR (CDCl₃): δ = 1,9 (s, 3H, CH₃); 4,1 - 4,4 (m, 4H, CH₂, CH); 7,0 (t, 2H, ortho-H zu Fluor); 7,2 - 7,5 (m, 7H, Aromaten).

Beispiel 3

5 2-(4-Fluorphenyl)-5-methyl-4-oxo-3-phenyl-pentanal (3a)

10 1-Ethoxy-2-(4'-fluorphenyl)-4-methyl-3-phenyl-1,2-dihydro-furan (3b)

15 1,4-Diethoxy-2-(4'-fluorphenyl)-5-methyl-3-phenyl-tetrahydrofuran (3c)



35 Zu einer Lösung von 5,73 g (19 mmol) 2-(4'-Fluorphenyl)-1-nitro-3-phenyl-pentan-4-on (Beispiel 2) in 100 ml Ethanol gibt man eine Lösung von 1,8 g (46 mmol) Natriumhydroxid in 10 ml Wasser. Diese Lösung wird nun bei 0 ° C unter Rühren zu einer Lösung von 10,7 g (105 mmol) 96%iger Schwefelsäure in 50 ml Wasser und 50 ml Ethanol getropft. Das Ethanol wird im Vakuum abgezogen, der wäßrige Rückstand
 40 dreimal mit Chloroform extrahiert und die vereinigten organischen Phasen werden über Natriumsulfat getrocknet und zu einem braunen Öl (5,5 g) eingengt. Eine Säulenchromatographie (180 g Kieselgel 230-400 mesh, ø 5 cm, Petrolether-Methylenchlorid 1:1) ergibt drei Fraktionen:

45 Fraktion 3a: 1,3 g (25% der Theorie) gelbliches Öl R_f (Toluol) = 0,3

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3): δ = 2,2 (s, 3H, CH_3); 4,3 (d, 1H); 4,5 (d, 1H); 6,8 - 7,2 (m, 9H, Aromaten-H); 9,7 (s, 1H, Aldehyd-H).

50 MS: m/e = 270 (9%, M^+), 242 (35%, M-CO)

55

Fraktion 3b: 0,41 g (7% der Theorie) gelbliches Öl R_f (Toluol) = 0,7

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3): δ = 1,3 (t, 3H, $\text{CH}_2\text{-CH}_3$); 2,2 (s, 3H, CH_3); 3,6 und 3,9 (zwei m, 2H, $\text{CH}_2\text{-CH}_3$); 4,2 (m, 1H; -C-H); 5,2 (d, 1H).

5 MS: m/e = 298 (100%, M^+), 43 (70%, CH_3CO^+)

Fraktion 3c: 0,93 g (14% der Theorie) bräunliches Öl, R_f (Toluol) = 0,6

10

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3): δ = 1,2 (m, 6H, $\text{CH}_2\text{-CH}_3$); 3,2 (d, 1H, CH); 3,4 - 3,9 (vier m, 4H, $\text{CH}_2\text{-CH}_3$); 4,0 (dd, 1H, CH); 5,1 (d, 1H, CH); 6,9 - 7,4 (m, 9H, Aromaten-H).

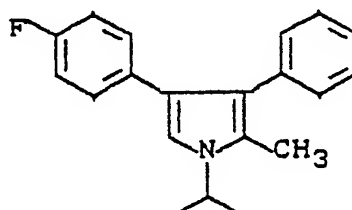
MS: m/e = 299 (15%, $\text{M-OC}_2\text{H}_5$), 256 (85%, $\text{M-OC}_2\text{H}_5\text{-CH}_3\text{CO}$)

15

Beispiel 4

20 4-(4-Fluorphenyl)-1-isopropyl-2-methyl-4-phenyl-pyrrol

25



30

1,2 g (4,4 mmol) 3a und 0,35 g (1,18 mmol) 3b und 0,8 g (2,3 mmol) 3c, zusammen 7,88 mmol werden mit 4 g (47,4 mmol) 70%igen Isopropylamin und 1 g (16,6 mmol) Eisessig in 50 ml Toluol 2 h am Wasserabscheider gekocht. Man gibt weitere 4 g 70%iges Isopropylamin zu und erhitzt noch 2 h. Nach dem Abkühlen gibt man 50 ml Toluol zu, wäscht mit gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung und gesättigter Natriumchlorid-Lösung und trocknet über Kaliumcarbonat. Nach Abziehen des Lösemittels bleiben 2,0 g oranges Öl, die an 50 g Kieselgel 230-400 mesh mit Petrolether-Methylenchlorid 5:1 chromatographiert werden.

35

Ausbeute: 1,1 g (48% der Theorie) farblose Kristalle

40

Schmp.: 111 °C

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3): δ = 1,5 (d, 6H, isopropyl- CH_3); 2,2 (s, 3H, -CH_3); 4,35 (sept, 1H, isopropyl-H); 6,8 - 7,3 (m, 10 H, Pyrrol-H und Aromaten-H).

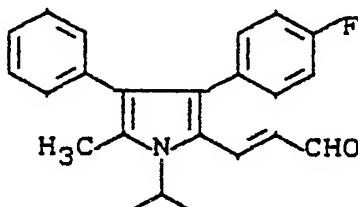
45

Beispiel 5

50

55

(E)-3-[3-(4-Fluorphenyl)-1-isopropyl-5-methyl-4-phenylpyrrol-2-yl]-prop-2-enal

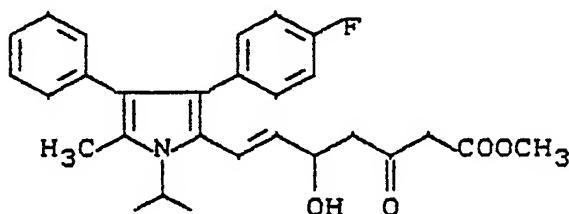


Zu einer Lösung von 0,3 ml (3,3 mmol) Phosphoroxychlorid in 10 ml trockenem Acetonitril tropft man bei -5°C eine Lösung von 0,35 g (3,2 mmol) 90% Dimethylaminoacrolein in 8 ml Acetonitril. Bei der selbigen Temperatur werden portionsweise 0,75 g (2,56 mmol) 4 zugegeben. Dann läßt man auf Raumtemperatur erwärmen und rührt schließlich noch 1 h bei 50°C . Den Ansatz gibt man nun bei 10°C zu einer Emulsion aus 30 ml Wasser, in dem 1,8 g Natriumhydroxid gelöst sind, und 30 ml Toluol und rührt 30 min. kräftig durch. Die organische Phase wird abgetrennt, mit gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen und über Natriumsulfat und Kaliumcarbonat getrocknet. Nach dem Einengen erhält man ein Öl, das bald kristallisiert.

Ausbeute: 0,87 g (98% der Theorie) gelber Feststoff
Schmp.: 168°C

Beispiel 6

Methyl-(E)-7-[3-(4-fluorphenyl)-1-isopropyl-5-methyl-4-phenyl-pyrrol-2-yl]-5-hydroxy-3-oxo-hept-6-enoat



Unter Argon gibt man zu einer Suspension von 118 mg (3,92 mmol) 80%igem Natriumhydrid in 5 ml wasserfreiem THF bei 0°C 427 mg (3,67 mmol) Acetessigsäuremethylester. Nach 15 min. werden bei derselben Temperatur in nerhalb von 10 min. 2,7 ml (4,3 mmol) 15%iges Butyllithium in Hexan zugetropft und 15 min. nachgerührt. Jetzt tropft man eine Lösung von 0,85 g (2,45 mmol) 5 in 10 ml THF zu und rührt weitere 15 min. bei dieser Temperatur. Anschließend werden vorsichtig 10 ml 1 M Essigsäure zugetropft, die Mischung dreimal mit 30 ml Ether extrahiert, die vereinigten organischen Phasen mit gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen und über Natriumsulfat und Kaliumcarbonat getrocknet. Nach Abziehen des Lösemittels erhält man 1,3 g eines rötlichen Öls, das in einer Säule (30 g Kieselgel 290-400 mesh, \varnothing 2,5 cm, Petrolether-Essigester 4:1) chromatographiert wird.

Ausbeute: 0,55 g (48% der Theorie) gelbliches Öl.

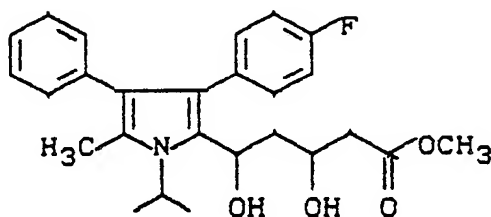
$R_f = 0,4$ (Petrolether-Essigester 3:1)

Beispiel 7

Methyl-erythro-(E)-3,5-dihydroxy-7-[3-(4-fluorphenyl)-1-isopropyl-5-methyl-4-phenyl-pyrrol-2-yl]hept-6-enoat

5

10



Zu einer Lösung von 0,3 g (0,65 mmol) **6** in 10 ml wasserfreiem THF tropft man bei Raumtemperatur unter Argon 0,78 ml (0,78 mmol) 1 M Triethylboran-Lösung in Hexan, leitet 5 min lang Luft durch die Lösung und kühlt auf -78°C ab. Dann werden 30 mg (0,8 mmol) Natriumborhydrid und vorsichtig 0,43 ml MeOH zugegeben, daß die Temperatur -65°C nicht übersteigt. Es werden weitere 15 min. bei -75°C und 15 min. bei -30°C gerührt. Bei 0°C tropft man dann eine Lösung von 2,2 ml 30%igem Wasserstoffperoxid in 6 ml Wasser zu, läßt auf Raumtemperatur erwärmen, extrahiert dreimal mit Essigester, wäscht die organische Phase mit gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung, trocknet über Natriumsulfat und engt im Vakuum ein. Das zurückbleibende gelbe Öl (315 mg) wird in einer Säule (15 g Kieselgel 230-400 mesh, \varnothing 1,5 cm) mit Petrolether-Essigester (2:1) chromatographiert.

Ausbeute: 188 mg (62% der Theorie) farblosen Schaum.

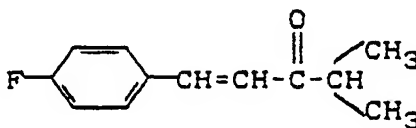
$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3): δ = 1,4 - 1,6 (m, 8H, Isopropyl- CH_3 und $\text{CH}(\text{OH})\text{-CH}_2\text{-CHOH}$); 2,3 (s, 3H, $5'\text{-CH}_3$); 2,45 (m, 2H, $\text{CH}_2\text{-CO}_2\text{-CH}_3$); 3,0 (b, 1H, OH); 3,6 (b, 1H, OH); 3,7 (s, 3H, O-CH_3); 4,15 (m, 1H, HO-CH); 4,4 (m, 1H, HO-CH); 4,65 (sept, 1H, Isopropyl-H); 5,3 (dd, 1H, Olefin-H); 6,7 (d, 1H, Olefin-H); 6,8 - 7,2 (m, 9H, Aromaten-H).

Beispiel 8

30

1-(4-Fluorphenyl)-4-methyl-pent-1-en-3-on

35



40

Zu 198,4 g (1,6 mol) frisch destilliertem 4-Fluorbenzaldehyd und 137,6 g (1,6 mol) Methylisopropylketon in 300 ml Methanol tropft man 75 ml 15%ige Kalilauge und rührt über Nacht bei Raumtemperatur. Dann wird mit 10 ml Essigsäure neutralisiert, 1 l Wasser zugesetzt und mit zwei 500 ml Portionen Ether extrahiert. Die vereinigten organischen Phasen werden mit 500 ml gesättigter Natriumchlorid-Lösung gewaschen und über Natriumsulfat getrocknet. Nach Abziehen des Lösemittels destilliert man im Hochvakuum.

Ausbeute: 198,6 g (65% der Theorie) gelbliches Öl

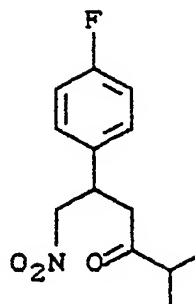
Kp.: 103°C (0,3 mbar)

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3): δ = 1,2 (d, 6H, CH_3); 2,9 (sept, 1H, $\text{CH}(\text{CH}_3)_2$); 6,8 (d, 1H, Olefin-H); 7,1 (m, 2H, Aromaten-H); 7,6 (m, 3H, Aromaten-H + Olefin-H).

Beispiel 9

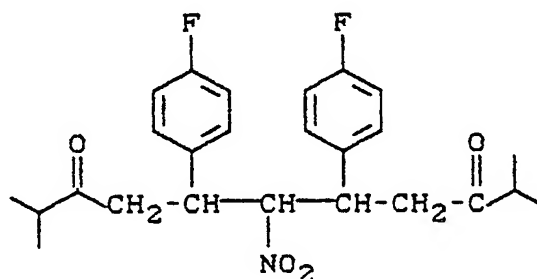
55

2-(4'-Fluorphenyl)-5-methyl-1-nitro-hexan-4-on



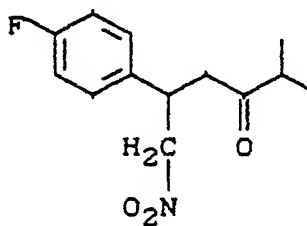
Zu einer Lösung von 50 g (0,26 mol) 1-(4'-Fluorphenyl)-4-methyl-pent-1-en-3-on (Beispiel 8) und 19,0 g (0,31 mol) Nitromethan in 150 ml Acetonitril tropft man bei 0 °C 18,9 g (0,13 mol) Diazabicyclo-undecen in 100 ml Acetonitril zu und rührt anschließend 1 h bei Raumtemperatur. Es wird mit 250 ml 0,5 M Salzsäure versetzt, dreimal mit je 200 ml Chloroform extrahiert, die vereinigten organischen Phasen über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Der Rückstand (66 g braunes Öl) wird in einer Säule (450 g Kieselgel, ø 5 cm, Petrolether-Essigester 10:1) chromatographiert. Man erhält zwei Zonen:

1. 8,3 g (20% der Theorie) bräunliches Öl
 $R_f = 0,5$ (Petrolether-Essigester 5:1)



$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3): $\delta = 0,8 - 1,1$ (vier d, 12H, isopropyl- CH_3); $2,3 - 3,1$ (m, 6H, CH_2 und isopropyl-H); $3,5 - 3,7$ (m, 2H, C-H); $5,3$ (m, 1H, $\text{O}_2\text{N-C-H}$); $6,8 - 7,3$ (m, 8H, Aromaten).

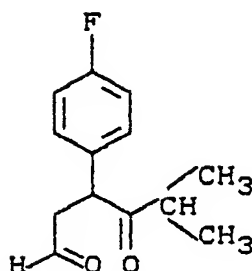
2. 26,7 g (41% der Theorie) bräunliches Öl $R_f = 0,36$ (Petrolether-Essigester 5:1)



$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3): $\delta = 1,0 - 1,1$ (zwei d, 6H, isopropyl- CH_3); $2,5$ (sept, 1H, isopropyl-H); $2,9$ (d, 2H, CH_2); $4,0$ (m, 1H); $4,65$ (m, 2H, CH_2).

Beispiel 10

2-(4'-Fluorphenyl)-5-methyl-4-oxo-hexanal

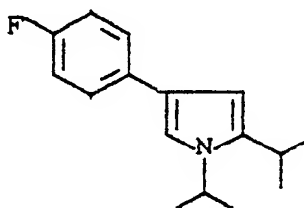


- 15 Eine Lösung von 20 g (79 mmol) 1 in 50 ml Ethanol wird mit einer Lösung von 3,8 g (95 mmol) Natriumhydroxid in 50 ml Wasser vereinigt. Man trennt von etwas Natriumchlorid ab und tropft das Filtrat bei 0 ° C unter Rühren in 73 ml (219 mmol) 3 M Schwefelsäure ein. Anschließend wird das Ethanol abrotiert und der wäßrige Rückstand mit ca. 100 ml Chloroform durchgeschüttelt. Die organische Phase extrahiert man mit gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung, trocknet über Natriumsulfat und engt zu einem braunen Öl (17 g) ein. Säulenchromatographie (400 g Kieselgel 230-400 mesh, Ø 5 cm, Petrolether-Essigester 20:1) ergibt 8,1 g (46% der Theorie) rötliches Öl.
- 20 ¹H-NMR (CDCl₃): δ = 1,1 (dd, 6H, Isopropyl-CH₃); 2,6 (m, 2H, Isopropyl-H und CH₂); 2,9 (dd, 1H, CH₂); 4,3 (dd, 1H, CH); 7,0 -7,3 (m, 4H, Aromaten-H).

25

Beispiel 11

- 30 1,2-Diisopropyl-3-(4'-fluorphenyl)-pyrrol



40

- 8,1 g (36,4 mmol) 2, 23 ml (218 mmol) 70%iges Isopropylamin und 4,2 g (73 mmol) Essigsäure werden in 300 ml Toluol 3 h am Wasserabscheider gekocht. Dann wird einrotiert, der Rückstand in 300 ml Chloroform aufgenommen, mit 300 ml 1 N Salzsäure und 300 ml gesättigter Natriumhydrogencarbonat-Lösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und eingeengt. Das zurückbleibende Öl (9,4 g) wird mit Petrolether-Essigester (4:1) über 150 g Kieselgel (230-400 mesh) filtriert. Das Produkt kristallisiert nach Abziehen des Lösemittels.

45 Ausbeute: 7,1 g (80% der Theorie) farblose Kristalle

Schmp.: 51 ° C

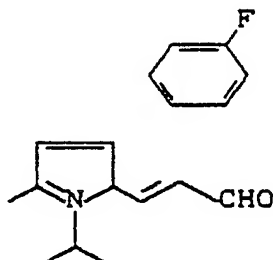
- 50 ¹H-NMR (CDCl₃): δ = 1,3 (d, 6H, C-isopropyl-CH₃); 1,5 (d, 6H, N-isopropyl-CH₃); 2,9 (sept, 1H, C-isopropyl-H); 4,3 (sept, 1H, N-isopropyl-H); 6,1 (d, 1H, 3-H); 6,9 (d, 1H, 5-H); 7,0 (t, 2H, 3'-H); 7,4 (m, 2H, 2'-H).

55 Beispiel 12

(E)-3-[3'-(4''-Fluorphenyl)-1',2'-diisopropyl-pyrrol-2-yl]prop-2-enal

5

10



15

Analog Beispiel 5 wird aus 6,6 ml (72 mmol) Phosphoroxychlorid in 50 ml trockenem Acetonitril, 6,8 g (69 mmol) Dimethylaminoacrolein in 40 ml Acetonitril und 6 g (24,5 mmol) der Verbindung aus Beispiel 11 die Titelverbindung hergestellt. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden in einer Emulsion von 17 g Natriumhydroxid, 250 ml Wasser und 250 ml Toluol.

Säulenchromatographie: 250 g Kieselgel (230-400 mesh), Ø 4 cm, Methylenchlorid

Ausbeute: 5,1 g (70% der Theorie) rötliches Öl.

20

¹H-NMR (CDCl₃): δ = 1,3 (d, 6H, C-isopropyl-CH₃); 1,6 (d, 6H, N-isopropyl-CH₃); 3,1 (m, 1H, C-isopropyl, H); 4,7 (sept, 1H, N-isopropyl, H); 6,1 (m, 2H, 4'-H und Olefin-H); 7,1 (t, 2H, 3''-H); 7,3 (m, 2H, 2''-H); 7,5 (d, 1H, Olefin-H).

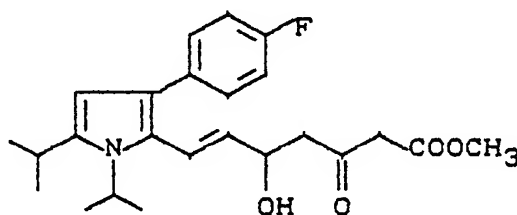
25

Beispiel 13

30

Methyl-(E)-7-[3'-(4''-fluorphenyl)-1',5'-diisopropylpyrrol-2'-yl]-5-hydroxy-3-oxo-hept-6-enoat

35



40

Analog Beispiel 6 wird aus 0,12 g (4 mmol) 80%igen Natriumhydrid, 0,426 g (3,7 mmol) Acetessigsäuremethylester, 2,7 ml (4,4 mmol) 15%igem Butyllithium und 1,0 g (3,34 mmol) der Verbindung aus Beispiel 12 die Titelverbindung hergestellt. Man erhält 1,1 g Rohrprodukt. Säulenchromatographie: 50 g Kieselgel (230-400 mesh, Ø 2,5 cm, Methylenchlorid)

45

Ausbeute: 0,61 g (44% der Theorie) rötliches Öl

¹H-NMR (CDCl₃); charakteristische Signale:

δ = 1,3 (d, 6H); 1,5 (d, 6H); 2,6 (m, 2H); 3,0 (sept, 1H); 3,7 (s, 3H); 4,5 (sept, 1H); 4,6 (m, 1H); 5,4 (dd, 1H); 6,7 (d, 1H); 6,7 (d, 1H); 7,0 (t, 2H); 7,3 (m, 2H).

50

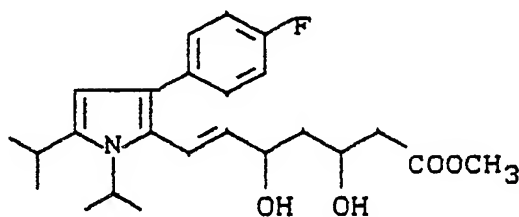
Beispiel 14

55

Methyl-erythro-(E)-3,5-dihydroxy-7-[1',5'-diisopropyl-3'-(4"-fluorophenyl)-pyrrol-2'-yl]-hept-6-enoat

5

10



Analog Beispiel 7 erhält man aus 0,5 g (1,2 mmol) der Verbindung aus Beispiel 13, 1,45 ml (1,45 mmol) 1 M Triethylboran in Hexan, 56 mg (1,48 mmol) Natriumborhydrid und 4 ml 30%igem Wasserstoffperoxid in 15 ml Wasser die Titelverbindung.

Ausbeute: 285 mg (57% der Theorie) gelbliches Öl.

¹H-NMR (CDCl₃): δ = 1,3 (d, 6H, C-isopropyl-CH₃); 1,5 (m, 8H, N-isopropyl-CH₃ und CH(OH)-CH₂-CHOH); 2,5 (m, 2H, CH₂-CO₂-CH₃); 3,0 (m, 2H, C-isopropyl-H und OH); 3,6 (b, 1H, OH), 3,7 (s, 3H, O-CH₃); 4,2 (m, 1H, HO-CH); 4,4 (m, 1H, HO-CH); 4,55 (sept, 1H, N-isopropyl-H); 5,5 (dd, 1H, Olefin-H); 5,9 (s, 1H, 4'-H); 7,0 (t, 2H, 3"-H); 7,3 (m, 2H, 2"-H).

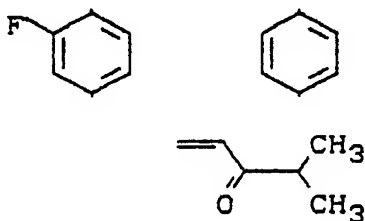
20

Beispiel 15

25

(E/Z)-1-(4-Fluorphenyl)-4-methyl-2-phenyl-penten-3-on

30



35

Analog Beispiel 1 erhält man aus 31 g (0,25 mol) 4-Fluorbenzaldehyd und 40,6 g (0,25 mol) 2-Methyl-4-phenyl-butan-3-on, nach Reinigung durch Destillation 56,8 g.

Ausbeute: 85 % der Theorie

Kp.: 140 °C (0,2 mbar)

Fp.: 46 °C

¹H-NMR (CDCl₃): δ = 1,0; 1,1 (2d, 6H, CH₃); 2,6; 3,1 (2 sept, 1H, CH); 6,8-7,6 (m, 10 H, Aromaten-H, CH) ppm.

45

Beispiel 16

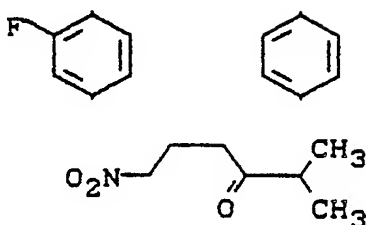
50

55

5-(4-Fluorophenyl)-2-methyl-6-nitro-4-phenyl-hexan-3-on

5

10



Analog Beispiel 2 erhält man aus 5,0 g (18,6 mmol) 15, 1,36 g (22,4 mmol) Nitromethan und 1,46 g (9,3 mmol) DBU 1,9 g.

15

Ausbeute: 31 % der Theorie

Schmp.: 175 °C

¹H-NMR (CDCl₃): δ = 0,65; 0,75 (2d, 6H, CH₃); 2,4 (sept, 1H, CH(CH₃)₂); 4,1-4,5 (m, 4H, CH, CH₂); 6,9-7,5 (m, 9H, Aromaten-H) ppm.

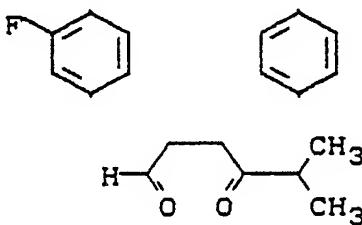
20

Beispiel 17

25

2-(4-Fluorophenyl)-5-methyl-4-oxo-3-phenyl-hexanol

30



35

Analog Beispiel 3 erhält man aus 1,8 g (5,46 mmol) 16, 1,1 g Öl.

Ausbeute: 68 % der Theorie

40

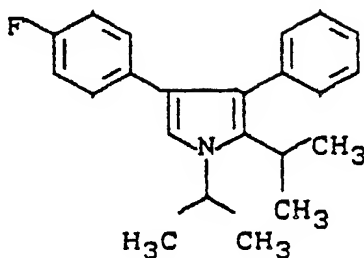
Beispiel 18

45

50

55

4-(4-fluorophenyl)-1,2-Diisopropyl-3-phenyl-pyrrol



Analog Beispiel 4 erhält man aus 1,1 g (3,68 mmol) 17, 3,1 g (36,8 mmol) Isopropylamin und 2,0 g (33,1 mmol) Essigsäure, 1,0 g braunes Öl, das an 20 g Kieselgel 230-400 mesh mit Petrolether/Dichlormethan 3:1 während der Chromatographie propyliert wird.

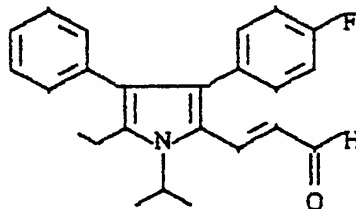
Ausbeute: 0,26 g (22 % der Theorie)

Schmp.: 150 °C

¹H-NMR (CDCl₃): δ = 1,25 (d, 3H, CH₃); 1,55 (d, 3H, CH₃); 3,2 (sept, 1H, CH(CH₃)₂); 4,5 (sept, 1H, CH(CH₃)₂); 6,75-7,3 (m, 10H, Aromaten-H) + 5-H).

Beispiel 19

(E)-3-[4-(4-fluorophenyl)-1,2-Diisopropyl-3-phenyl-pyrrol-2-yl]-prop-2-enal



Analog Beispiel 5 erhält man aus 3,7 g (11,5 mmol) 18, 3,6 g (32,2 mmol) Dimethylaminoacrolein und 3,1 ml (34,3 mmol) Phosphoroxychlorid 2,25 g gelbe Kristalle.

Ausbeute: 52 % der Theorie

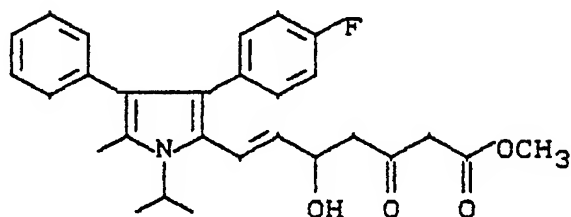
Schmp. 187 °C

Beispiel 20

Methyl-(E)-7-[4-(4-fluorophenyl)-1,2-diisopropyl-3-phenyl-pyrrol-2-yl]-5-hydroxy-3-oxo-hept-6-enoat

5

10



Analog Beispiel 6 erhält man aus 2,1 g (5,7 mmol) 19, 2,0 g rotes Öl. Chromatographie an 60 g Kieselgel 230-400 mesh (Petrolether-Essigester 5:1) liefert 0,67 g rotes Öl.

15

Ausbeute: 24 % der Theorie

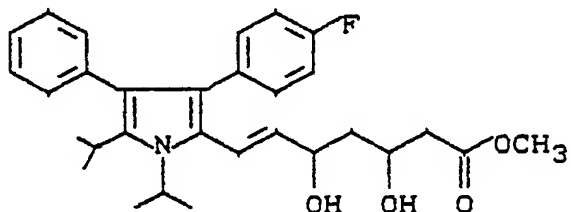
Beispiel 21

20

Methyl-erythro-(E)-3,5-dihydroxy-7-[4-(4-fluorophenyl)-1,2-diisopropyl-3-phenyl-pyrrol-2-yl]-hept-6-enoat

25

30



35

Analog Beispiel 7 erhält man aus 0,65 g (1,28 mmol) 20, 0,7 g gelbes Öl, das an 50 g Kieselgel 230-400 mesh (Petrolether-Essigester 2:1) chromatographiert wird.

Ausbeute: 460 mg (73 % der Theorie)

40

¹H-NMR (CDCl₃): δ = 1,25 (d, 6H, CH₃); 1,4 (m, 2H, CH₂); 1,6 (d, 6H, CH₃); 2,4 (m, 2H, CH₂); 2,85 (b, 1H, OH); 3,25 (sept, 1H, CH(CH₃)₂); 3,6 (d, 1H, OH); 3,7 (s, 3H, CH₃); 4,1 (m, 1H, CHOH); 4,35 (m, 1H, CHOH); 4,7 (sept, 1H, CH(CH₃)₂); 5,2 (dd, 1H, CH); 6,65 (d, 1H, CH); 6,7-7,2 (m, 3H, Aromaten-H) ppm.

Beispiel 22

45

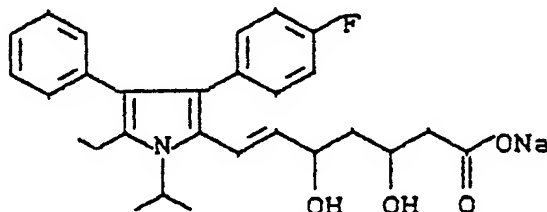
50

55

Erythro-(E)-3,5-dihydroxy-7-[4-(4-fluorphenyl)-1,2-diisopropyl-3-phenyl-pyrrol-2-yl]-hept-6-en-säure-natriumsalz

5

10



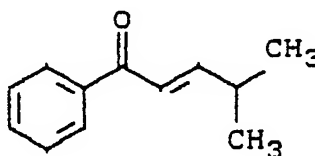
Eine Lösung von 100 mg (0,203 mmol) 21 und 182 μ l (0,182 mmol) 1 N Natronlauge in 2 ml
 15 Tetrahydrofuran wird 2 h bei 25 °C gerührt, das Lösungsmittel wird im Vakuum entfernt und der Rückstand
 über Phosphorpentoxid im Vakuum getrocknet.
 Ausbeute: 100 mg (98 % der Theorie)
 Schmp.: 205 °C-210 °C (Zers.)

20

Beispiel 23

25 4-Methyl-1-phenyl-pent-2-en-1-on

30



35 Analog Beispiel 8 erhält man 23 und 4-Methyl-1-phenyl-pent-3-en-1-on als Isomerengemisch (1:1).

Ausbeute: 40 % der Theorie

Kp.: 110 °C (1,5 mbar)

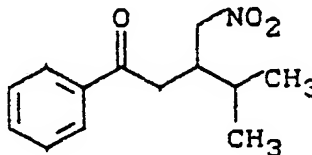
¹H-NMR (CDCl₃): δ = 1,1 (d, 6H, CH₃); 1,7 (s, 3H, CH₃); 1,8 (s, 3H, CH₃); 2,6 (sept, 1H, CH); 3,7 (d, 2H,
 40 CH₂); 5,45 (m, 1H, CH); 6,8 (d, 1H, CH); 7,05 (dd, 1H, CH); 7,4-8,0 (m, 10H, Aromaten-H) ppm.

Beispiel 24

45

4-Methyl-3-nitromethyl-1-phenyl-pentan-on

50



55

Analog Beispiel 9 erhält man aus 57 g (0,33 mol) 23, nach Chromatographie über Kieselgel (Essigester-
 Petrolether 1:20) 44,4 g.

Ausbeute: 57,8 % der Theorie

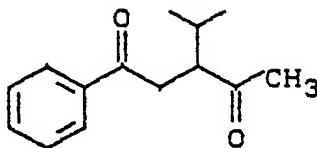
$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3): δ = 1,0 (dd, 6H, CH_3); 1,9 (m, 1H, CH); 2,85 (m, 1H, CH); 3,1 (m, 2H, $\text{CH}_2\text{C}=\text{O}$); 4,5 (m, 2H, CH_2NO_2); 7,4-8,0 (m, 5H, Aromaten-H) ppm.

5

Beispiel 25

10 3-Isopropyl-1-phenyl-pentan-1,4-dion

15



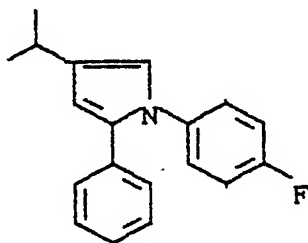
20 Analog Beispiel 10 erhält man aus 24,19 g (103 mmol) 24, 9,7 g Öl.

Beispiel 26

25

1-(4-Fluorphenyl)-4-isopropyl-2-phenyl-pyrrol

30



35

40 Analog Beispiel 11 erhält man aus 4,6 g 25 und 2,13 ml (22,5 mmol) 4-Fluoranilin 6,04 g.

Ausbeute: 96,2% der Theorie

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3): δ = 1,3 (d, 6H, CH_3); 2,9 (sept, 1H, CH); 6,3 (d, 1H, Pyrrol-3H); 6,7 (d, 1H, Pyrrol-1H); 6,9-7,3 (m, 9H, Aromaten-H) ppm.

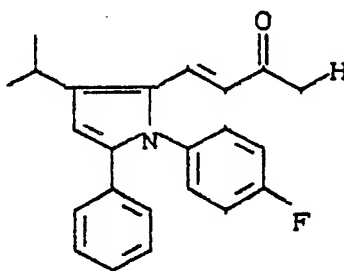
45

Beispiel 27

50

55

(E)-3-[1-(4-Fluorphenyl)-4-isopropyl-2-phenyl-pyrrol-3-yl]-prop-2-enal



15 Analog Beispiel 12 erhält man aus 5,93 g (21,3 mmol) 26, 5,12 g.

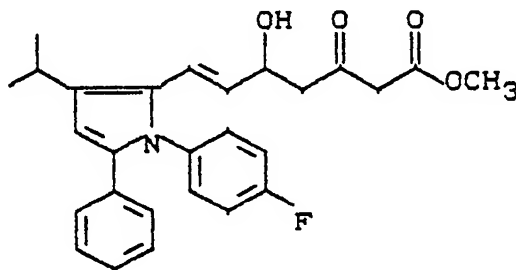
Ausbeute: 72,3 % der Theorie

¹H-NMR (CDCl₃): δ = 1,35 (d, 6H, CH₃); 3,2 (sept, 1H, CH); 5,95 (dd, 2H, CHCHO); 6,5 (s, 1H, Pyrrol-H); 7,0-7,3 (m, 10H, CH und Aromaten-H); 9,3 (d, 1H, CHO) ppm.

20

Beispiel 28

25 Methyl-(E)-7-[1-(4-fluorphenyl)-3-isopropyl-5-phenyl-pyrrol-2-yl]-5-hydroxy-3-oxo-hept-6-enoat



40 Analog Beispiel 13 erhält man aus 5,07 g (15,25 mmol) 27, 7,15 g Rohprodukt.

Rohausbeute: 100 % der Theorie

¹H-NMR (CDCl₃): δ = 1,3 (d, 6H, CH₃); 2,7 (m, 2H, CH₂C=O); 3,1 (sept, 1H, CH); 3,45 (m, 2H, CH₂COO); 3,7 (s, 3H, OCH₃); 4,55 (m, 1H, CHOH); 5,45 (dd, 14, CH-CHOH); 6,3 (d, CH, 1H); 6,35 (s, 1H, Pyrrol-H); 6,9-7,2 (m, 5H, Aromaten-H)-ppm.

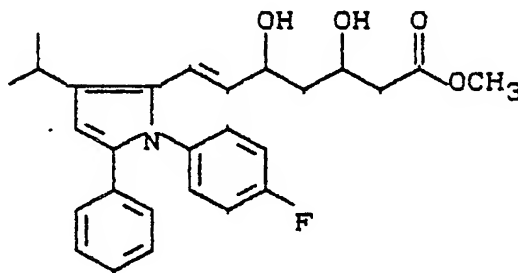
45

Beispiel 29

50

55

Methyl-erythro-(E)-7-[1-(4-fluorphenyl)-3-isopropyl-5-phenyl-pyrrol-2-yl]-3,5-dihydroxy-hept-6-enoat



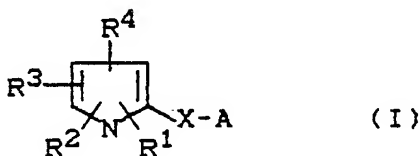
Analog Beispiel 14 erhält man aus 1,2 g (2,67 mmol) 28, nach Chromatographie an 200 g Kieselgel (Essigester-Petrolether 1:1) 430 mg.

Ausbeute: 35,8 % der Theorie

$^1\text{H-NMR}$ (CDCl_3): δ = 1,3 (d, 6H, CH_3); 1,65 (m, 2H, CH_2); 2,5 (m, 2H, CH_2COO); 3,1 (sept, 1H, CH); 3,7 (s, 3H, OCH_3); 4,2 (m, 1H, CHOH); 4,35 (m, 1H, CHOH); 5,45 (dd, 1H, CH CHOH); 6,25 (d, 1H, CH); 6,35 (s, 1H, Pyrrol-H); 6,95-7,2 (m, 9H, Aromaten-H) ppm.

Ansprüche

1. Verfahren zur Herstellung von substituierten Pyrrolen der Formel



in welcher

R^1 - für Cycloalkyl steht, oder

- für Alkyl steht, das substituiert sein kann durch Halogen, Cyano, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Trifluormethylsulfonyl, Alkoxy-carbonyl, Acyl, oder durch eine Gruppe der Formel $-\text{NR}^5\text{R}^6$,
worin

R^5 , R^6 - gleich oder verschieden sind und Alkyl, Aryl, Aralkyl, Acyl, Alkylsulfonyl oder Arylsulfonyl bedeuten,

oder durch Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Heteroaryl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkoxy, Aralkylthio oder Aralkylsulfonyl, wobei die Heteroaryl- oder Arylreste der letztgenannten Substituenten bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Cyano, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio oder Alkylsulfonyl substituiert sein können,

R^2 - für Heteroaryl stehen, das bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxy-carbonyl oder durch eine Gruppe der Formel $-\text{NR}^5\text{R}^6$ substituiert sein kann,
worin

R^5 und R^6 die oben angegebene Bedeutung haben, oder

- für Aryl steht, das bis zu 5-fach gleich oder verschieden substituiert sein kann durch Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkyl, Aralkoxy, Aralkylthio, Aralkylsulfonyl, Halogen, Cyano, Nitro, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxy-carbonyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl oder durch eine Gruppe der Formel $-\text{NR}^5\text{R}^6$,

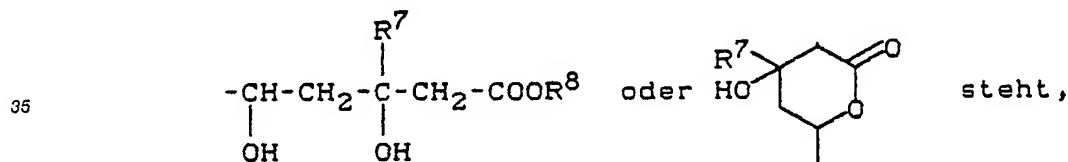
worin

R^5 und R^6 die oben angegebene Bedeutung haben,

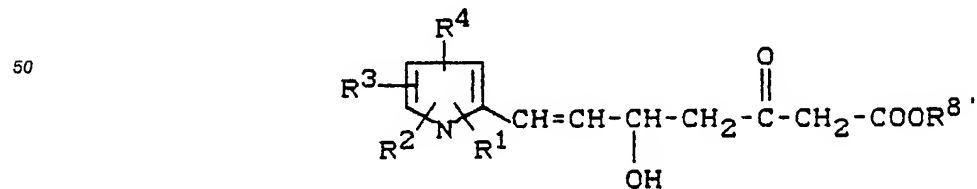
R^3 und R^4 gleich oder verschieden sind und

- für Wasserstoff oder

- für Acyl, Alkylsulfonyl oder Arylsulfonyl stehen, wobei der Arylrest durch Alkyl oder Halogen substituiert sein kann, oder - für Aminocarbonyl, Alkylaminocarbonyl, Dialkylaminocarbonyl, Arylaminocarbonyl oder Alkoxycarbonyl stehen, oder - für Cycloalkyl stehen, oder
- 5 - für Alkyl stehen, die substituiert sein können durch Halogen, Cyano, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Trifluormethylsulfonyl, Alkoxycarbonyl, Acyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$,
worin
 R^5 , R^6 - gleich oder verschieden sind und Alkyl, Aryl, Aralkyl, Acyl, Alkylsulfonyl oder Arylsulfonyl
- 10 bedeuten,
oder durch Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Heteroaryl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkoxy, Aralkylthio oder Aralkylsulfonyl, wobei die Heteroaryl- oder Arylreste der letztgenannten Substituenten bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Cyano, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio oder Alkylsulfonyl substituiert sein können,
- 15 oder
- für Heteroaryl stehen, die bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxycarbonyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$ substituiert sein können,
worin
 R^5 und R^6 die oben angegebene Bedeutung haben,
- 20 oder
- für Aryl stehen, die bis zu 5-fach gleich oder verschieden substituiert sein können durch Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkyl, Aralkoxy, Aralkylthio, Aralkylsulfonyl, Halogen, Cyano, Nitro, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxycarbonyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$,
worin
 R^5 und R^6 die oben angegebene Bedeutung haben
X - für eine Gruppe der Formel $-\text{CH}_2-\text{CH}_2$ oder $-\text{CH}=\text{CH}-$ steht,
und
- 30 A - für eine Gruppe der Formel



- 40 worin
 R^7 - Wasserstoff oder Alkyl bedeutet
und
 R^8 - Wasserstoff,
- einen physiologisch verträglichen Esterrest oder
- ein physiologisch verträgliches Kation bedeutet,
- 45 dadurch gekennzeichnet, daß man
Ketone der allgemeinen Formel



- 55 in welcher
 R^1 , R^2 , R^3 und R^4 die oben angegebene Bedeutung haben,

und

R^8 - für Alkyl steht,

reduziert,

im Fall der Herstellung der Säuren die Ester verseift,

5 im Fall der Herstellung der Lactone die Carbonsäuren cyclisiert,

im Fall der Herstellung der Salze entweder die Ester oder die Lactone verseift,

im Fall der Herstellung der Ethenverbindungen ($X = -CH_2-CH_2-$) die Ethenverbindungen ($X = -CH=CH-$)

nach üblichen Methoden hydriert,

und gegebenenfalls Isomeren trennt.

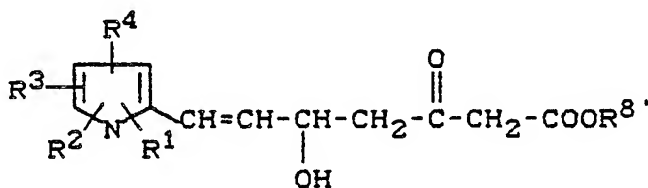
10 2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man die Reduktion im Temperaturbereich von -80°C bis Raumtemperatur durchführt.

3. Verfahren nach den Ansprüchen 1 und 2, dadurch gekennzeichnet, daß man die Reduktion mit Metallhydriden durchführt.

4. Ketone der Formel

15

20



in welcher

25 R^1 - für Cycloalkyl steht, oder

- für Alkyl steht, das substituiert sein kann durch Halogen, Cyano, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Trifluormethylsulfonyl, Alkoxy-carbonyl, Acyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$,

worin

30 R^5 , R^6 - gleich oder verschieden sind und Alkyl, Aryl, Aralkyl, Acyl, Alkylsulfonyl oder Arylsulfonyl bedeuten,

oder durch Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Heteroaryl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkoxy, Aralkylthio oder Aralkylsulfonyl, wobei die Heteroaryl- und Arylreste der letztgenannten Substituenten bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Cyano, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio oder Alkylsulfonyl substituiert sein können,

35 R^2 - für Heteroaryl steht, das bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxy-carbonyl oder

durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$ substituiert sein kann,

40 worin

R^5 und R^6 die oben angegebene Bedeutung haben,

oder

- für Aryl steht, das bis zu 5-fach gleich oder verschieden substituiert sein kann durch Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkyl, Aralkoxy, Aralkylthio, Aralkylsulfonyl, Halogen, Cyano, Nitro, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxy-carbonyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$,

45

worin

R^5 und R^6 die oben angegebene Bedeutung haben,

R^3 und R^4 gleich oder verschieden sind und

50 - für Wasserstoff oder

- für Acyl, Alkylsulfonyl oder Arylsulfonyl stehen, wobei der Arylrest durch Alkyl oder Halogen substituiert sein kann, oder

- für Aminocarbonyl, Alkylaminocarbonyl, Dialkylaminocarbonyl, Arylaminocarbonyl oder Alkoxy-carbonyl stehen, oder

55 - für Cycloalkyl stehen, oder

- für Alkyl stehen, die substituiert sein können durch Halogen, Cyano, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Trifluormethylsulfonyl, Alkoxy-carbonyl, Acyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$,

worin

R^5 , R^6 - gleich oder verschieden sind und Alkyl, Aryl, Aralkyl, Acyl, Alkylsulfonyl oder Arylsulfonyl bedeuten,

oder durch Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Heteroaryl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkoxy, Aralkylthio oder Aralkylsulfonyl, wobei die Heteroaryl- oder Arylreste der letztgenannten Substituenten bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Cyano, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio oder Alkylsulfonyl substituiert sein können, oder

- für Heteroaryl stehen, die bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxycarbonyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$ substituiert sein können,

worin

R^5 und R^6 die oben angegebene Bedeutung haben,

oder

- für Aryl stehen, die bis zu 5-fach gleich oder verschieden durch Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkyl, Aralkoxy, Aralkylthio, Aralkylsulfonyl, Halogen, Cyano, Nitro, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxycarbonyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$ substituiert sein können,

worin

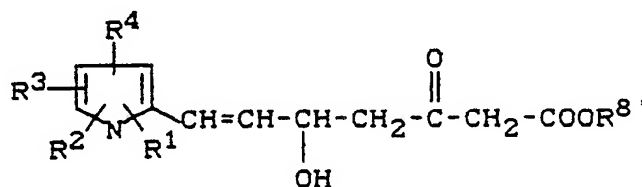
R^5 und R^6 die oben angegebene Bedeutung haben,

X - für eine Gruppe der Formel $-CH_2CH_2$ oder $-CH=CH-$ steht,

und

R^8 - für Alkyl steht.

5. Verfahren zur Herstellung von Ketonen der Formel



in welcher

R^1 - für Cycloalkyl steht, oder

- für Alkyl steht, das substituiert sein kann durch Halogen, Cyano, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Trifluormethylsulfonyl, Alkoxycarbonyl, Acyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$,

worin

R^5 , R^6 - gleich oder verschieden sind und Alkyl, Aryl, Aralkyl, Acyl, Alkylsulfonyl oder Arylsulfonyl bedeuten,

oder durch Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Heteroaryl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkoxy, Aralkylthio oder Aralkylsulfonyl, wobei die Heteroaryl- und Arylreste der letztgenannten Substituenten bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Cyano, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio oder Alkylsulfonyl substituiert sein können,

R^2 - für Heteroaryl steht, das bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxycarbonyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$ substituiert sein kann,

worin

R^5 und R^6 die oben angegebene Bedeutung haben,

oder

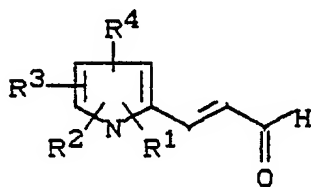
- für Aryl steht, das bis zu 5-fach gleich oder verschieden substituiert sein kann durch Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkyl, Aralkoxy, Aralkylthio, Aralkylsulfonyl, Halogen, Cyano, Nitro, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxycarbonyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$,

worin

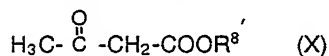
R^5 und R^6 die oben angegebene Bedeutung haben,

R^3 und R^4 gleich oder verschieden sind und

- für Wasserstoff oder
- für Acyl, Alkylsulfonyl oder Arylsulfonyl stehen, wobei der Arylrest durch Alkyl oder Halogen substituiert sein können, oder
- für Aminocarbonyl, Alkylaminocarbonyl, Dialkylaminocarbonyl, Arylaminocarbonyl oder Alkoxycarbonyl stehen, oder
- für Cycloalkyl stehen, oder
- für Alkyl stehen, die substituiert sein können durch Halogen, Cyano, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Trifluormethylsulfonyl, Alkoxycarbonyl, Acyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$,
- worin
- R^5 , R^6 - gleich oder verschieden sind und Alkyl, Aryl, Aralkyl, Acyl, Alkylsulfonyl oder Arylsulfonyl bedeuten,
- oder durch Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Heteroaryl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkoxy, Aralkylthio oder Aralkylsulfonyl, wobei die Heteroaryl- oder Arylreste der letztgenannten Substituenten bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Cyano, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio oder Alkylsulfonyl substituiert sein können, oder
- für Heteroaryl stehen, die bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxycarbonyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$ substituiert sein können,
- worin
- R^5 und R^6 die oben angegebene Bedeutung haben,
- oder
- für Aryl stehen, die bis zu 5-fach gleich oder verschieden durch Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkyl, Aralkoxy, Aralkylthio, Aralkylsulfonyl, Halogen, Cyano, Nitro, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxycarbonyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$ substituiert sein können,
- worin
- R^5 und R^6 die oben angegebene Bedeutung haben,
- X - für eine Gruppe der Formel $-CH_2-CH_2$ oder $-CH=CH-$ steht,
- und
- R^8 - für Alkyl steht,
- dadurch gekennzeichnet, daß man
- Aldehyde der allgemeinen Formel



- in welcher
- R^1 , R^2 , R^3 und R^4 die oben angegebene Bedeutung haben,
- in inerten Lösemitteln mit Acetessigester der allgemeinen Formel

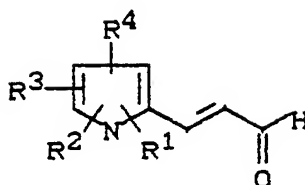


- in welcher
- R^8 die oben angegebene Bedeutung hat,
- in Anwesenheit von Basen umgesetzt.

6. Verfahren nach Anspruch 5, dadurch gekennzeichnet, daß es im Temperaturbereich von $-80^\circ C$ bis $+50^\circ C$ durchgeführt wird.

- 7. Verfahren nach den Ansprüchen 5 und 6, dadurch gekennzeichnet, daß man den Acetessigester in einer Menge von 1 bis 2 Mol, bezogen auf 1 Mol des Aldehyds, einsetzt.

8. Aldehyde der Formel



5

in welcher

10 R¹ - für Cycloalkyl steht, oder

- für Alkyl steht, das substituiert sein kann durch Halogen, Cyano, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Trifluormethylsulfonyl, Alkoxycarbonyl, Acyl oder durch eine Gruppe der Formel -NR⁵R⁶,

worin

15 R⁵, R⁶ - gleich oder verschieden sind und Alkyl, Aryl, Aralkyl, Acyl, Alkylsulfonyl oder Arylsulfonyl bedeuten,

oder durch Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Heteroaryl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkoxy, Aralkylthio oder Aralkylsulfonyl, wobei die Heteroaryl-oder Arylreste der letztgenannten Substituenten bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Cyano, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio oder Alkylsulfonyl substituiert sein können,

20 R² - für Heteroaryl steht, das bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxycarbonyl oder durch eine Gruppe der Formel -NR⁵R⁶ substituiert sein kann, worin

25 R⁵ und R⁶ die oben angegebene Bedeutung haben, oder

- für Aryl steht, das bis zu 5-fach gleich oder verschieden substituiert sein kann durch Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkyl, Aralkoxy, Aralkylthio, Aralkylsulfonyl, Halogen, Cyano, Nitro, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxycarbonyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl oder durch eine Gruppe der Formel -NR⁵R⁶,

30 worin R⁵ und R⁶ die oben angegebene Bedeutung haben, R³ und R⁴ gleich oder verschieden sind und

- für Wasserstoff oder

35 - für Acyl, Alkylsulfonyl oder Arylsulfonyl stehen, wobei der Arylrest durch Alkyl oder Halogen substituiert sein kann, oder

- für Aminocarbonyl, Alkylaminocarbonyl, Dialkylaminocarbonyl, Arylaminocarbonyl oder Alkoxycarbonyl stehen, oder

- für Cycloalkyl stehen, oder

40 - für Alkyl stehen, die substituiert sein können durch Halogen, Cyano, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Trifluormethylsulfonyl, Alkoxycarbonyl, Acyl oder durch eine Gruppe der Formel -NR⁵R⁶,

worin

R⁵, R⁶ - gleich oder verschieden sind und Alkyl, Aryl, Aralkyl, Acyl, Alkylsulfonyl oder Arylsulfonyl 45 bedeuten,

oder durch Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Heteroaryl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkoxy, Aralkylthio oder Aralkylsulfonyl, wobei die Heteroaryl-und Arylreste der letztgenannten Substituenten bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Cyano, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio oder Alkylsulfonyl substituiert sein können,

50 - für Heteroaryl stehen, die bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxycarbonyl oder eine Gruppe der Formel -NR⁵R⁶ substituiert sein können, worin

R⁵ und R⁶ die oben angegebene Bedeutung haben,

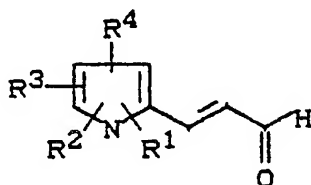
55 oder

- für Aryl stehen, die bis zu 5-fach gleich oder verschieden substituiert sein können durch Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkyl, Aralkoxy, Aralkylthio, Aralkylsulfonyl, Halogen, Cyano, Nitro, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxycarbonyl, Sulfamoyl, Dial-

kylsulfamoyl, Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$,
worin

R^5 und R^6 die oben angegebene Bedeutung haben.

9. Verfahren zur Herstellung von Aldehyden der Formel



in welcher

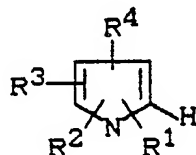
- 15 R^1 - für Cycloalkyl steht, oder
- für Alkyl steht, das substituiert sein kann durch Halogen, Cyano, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Trifluormethylsulfonyl, Alkoxy-carbonyl, Acyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$,
worin
- 20 R^5 , R^6 - gleich oder verschieden sind und Alkyl, Aryl, Aralkyl, Acyl, Alkylsulfonyl oder Arylsulfonyl bedeuten,
oder durch Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Heteroaryl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkoxy, Aralkylthio oder Aralkylsulfonyl, wobei die Heteroaryl-oder Arylreste der letztgenannten Substituenten bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Cyano, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio oder Alkylsulfonyl substituiert sein können,
- 25 R^2 - für Heteroaryl steht, das bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxy-carbonyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$ substituiert sein kann,
worin
- 30 R^5 und R^6 die oben angegebene Bedeutung haben,
oder
-für Aryl steht, das bis zu 5-fach gleich oder verschieden substituiert sein kann durch Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkyl, Aralkoxy, Aralkylthio, Aralkylsulfonyl, Halogen, Cyano, Nitro, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxy-carbonyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$,
worin
- 35 R^5 und R^6 die oben angegebene Bedeutung haben,
 R^3 und R^4 gleich oder verschieden sind und
- für Wasserstoff oder
- für Acyl, Alkylsulfonyl oder Arylsulfonyl stehen, wobei der Arylrest durch Alkyl oder Halogen substituiert sein kann, oder
- für Aminocarbonyl, Alkylaminocarbonyl, Dialkylaminocarbonyl, Arylaminocarbonyl oder Alkoxy-carbonyl stehen, oder
- für Cycloalkyl stehen, oder
- 40 - für Alkyl stehen, die substituiert sein können durch Halogen, Cyano, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Trifluormethylsulfonyl, Alkoxy-carbonyl, Acyl oder durch eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$,
worin
- 45 R^5 , R^6 - gleich oder verschieden sind und Alkyl, Aryl, Aralkyl, Acyl, Alkylsulfonyl oder Arylsulfonyl bedeuten,
oder durch Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Heteroaryl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkoxy, Aralkylthio oder Aralkylsulfonyl, wobei die Heteroaryl-und Arylreste der letztgenannten Substituenten bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Cyano, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio oder Alkylsulfonyl substituiert sein können,
- 50 - für Heteroaryl stehen, die bis zu 3-fach gleich oder verschieden durch Halogen, Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxy-carbonyl oder eine Gruppe der Formel $-NR^5R^6$ substituiert sein können,
worin

R⁵ und R⁶ die oben angegebene Bedeutung haben,
oder

-für Aryl stehen, die bis zu 5-fach gleich oder verschieden substituiert sein können durch Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Alkylsulfonyl, Aryl, Aryloxy, Arylthio, Arylsulfonyl, Aralkyl, Aralkoxy, Aralkylthio, Aralkylsulfonyl, Halogen, Cyano, Nitro, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Alkoxy-carbonyl, Sulfamoyl, Dialkylsulfamoyl, Carbamoyl, Dialkylcarbamoyl oder durch eine Gruppe der Formel -NR⁵R⁶,

worin

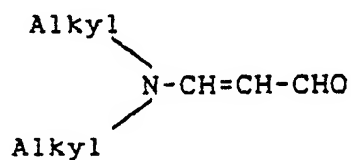
R⁵ und R⁶ die oben angegebene Bedeutung haben,
dadurch gekennzeichnet, daß man Pyrrole der allgemeinen Formel



in welcher

R¹, R², R³ und R⁴ die oben angegebene Bedeutung haben,

in inerten Lösemitteln in Anwesenheit von Hilfsstoffen mit N,N-Dialkylaminoacrolein der Formel



wobei

Alkyl für einen geradkettigen oder verzweigten Kohlenwasserstoffrest mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen steht, umsetzt.

10. Verfahren nach Anspruch 9, dadurch gekennzeichnet, daß es im Temperaturbereich von -20° C bis +150° C durchgeführt wird.

12 **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

21 Anmeldenummer: **88110846.8**

51 Int. Cl.⁵: **C07D 207/337, C07D 207/333,**
C07D 405/06

22 Anmeldetag: **07.07.88**

30 Priorität: **21.07.87 DE 3724112**
26.05.88 DE 3817808

43 Veröffentlichungstag der Anmeldung:
25.01.89 Patentblatt 89/04

84 Benannte Vertragsstaaten:
AT BE CH DE ES FR GB IT LI NL SE

68 Veröffentlichungstag des später veröffentlichten
Recherchenberichts: **04.07.90 Patentblatt 90/27**

71 Anmelder: **BAYER AG**

D-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk(DE)

72 Erfinder: **Hübsch, Walter, Dr.**
Am Eckbusch 43/50
D-5600 Wuppertal 1(DE)
Erfinder: **Angerbauer, Rolf, Dr.**
Sternalerweg 29
D-5600 Wuppertal 1(DE)
Erfinder: **Fey, Peter, Dr.**
Ursulastrasse 14
D-5600 Wuppertal 1(DE)
Erfinder: **Bischoff, Hilmar, Dr.**
Am Rohm 78
D-5600 Wuppertal 2(DE)
Erfinder: **Petzinna, Dieter, Dr.**
Dr.-Peter-Berten-Strasse 10
D-4000 Duesseldorf 12(DE)
Erfinder: **Schmidt, Delf, Dr.**
Am Eckbusch 55 b
D-5600 Wuppertal 1(DE)

54 **Verfahren zur Herstellung von 2-substituierten Pyrrolen.**

57 2-Substituierte Pyrrole werden durch Reduktion von entsprechenden Ketonen und gegebenenfalls nachfolgender Verseifung, Cyclisierung, Hydrierung und Isomerentrennung hergestellt. Die Ketone sind neu und können aus entsprechenden, ebenfalls neuen, Aldehyden durch Umsetzung mit einem Acetessigester hergestellt werden. Die Aldehyde können durch Umsetzung von Pyrrolen mit N,N-Dialkylacrolein hergestellt werden.

EP 0 300 278 A3



Europäisches
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung

EP 88 11 0846

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.4)
X,Y	EP-A-0 221 025 (SANDOZ)	1-4	C 07 D 207/337
	* Ansprüche 10,11,12 *		C 07 D 207/333
D	---	5-7	C 07 D 405/06
Y	EP-A-0 179 559 (WARNER-LAMBERT)	1-7	
	* Ansprüche 1-7 *		

			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.4)
			C 07 D 207/00
			C 07 D 405/00
			A 61 K 31/00
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort DEN HAAG		Abschlußdatum der Recherche 03-04-1990	Prüfer KISSLER B.E.
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE			
X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet		T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze	
Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer		E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder	
anderen Veröffentlichung derselben Kategorie		nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist	
A : technologischer Hintergrund		D : in der Anmeldung angeführtes Dokument	
O : nichtschriftliche Offenbarung		L : aus andern Gründen angeführtes Dokument	
P : Zwischenliteratur		
		& : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument	